

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

* لتحميل جميع ملفات المدرس للجنة الفنية المشتركة اضغط هنا

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام



وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء

بنك كيمياء الصف الحادي عشر العلمي

(الفترة الأولى)

العام الدراسي 2019 – 2020 م

رئيس اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء

أ/ نادية الغريب

الموجه الفني العام للعلوم

أ/ منى الأنصاري

الوحدة الأولى

الإلكترونات في الذرة

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1 - فلك ترايطي ينتج من تداخل الأفلاك الذرية ويغطي النواتين المترابطتين (الفلك الجزيئي)

التوجيه الفني العام للعلوم-اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء - بنك الكيمياء -الصف الحادي عشر العلمي - (الجزء الأول)- 2020/2019 (3)

- 2 - نوع من الروابط ينتج من التداخل المحوري عندما يتداخل فلكين ذريين رأساً لرأس (الرابطة سيجما)
- 3 - نوع من الروابط ينتج من التداخل الجانبي عندما يتداخل فلكين ذريين جنباً إلى جنب (الرابطة باي)
- 4 - عملية يتم فيها اندماج أفلاك تختلف في الشكل والطاقة والاتجاه كي تنتج أفلاكاً جديدة تتماثل في الشكل والطاقة
- 5 - نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد $2s$ مع ثلاثة أفلاك $2p$ لتكوين أربعة أفلاك مهجنة وهذه الأفلاك تشير في اتجاه قمم رباعي السطوح وتكون قيمة الزاوية بين الأفلاك المهجنة تساوي 109.5° (sp^3)
- 6 - نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد $2s$ مع فلكين $2p$ لتكوين ثلاثة أفلاك مهجنة و يبعد كل فلك مهجن عن الآخر بزاوية 120° (sp^2)
- 7 - نوع من أنواع التهجين يتم فيها دمج فلك واحد $2s$ مع فلك واحد $2p$ لتكوين فلكين مهجنين و يبعد كل فلك مهجن عن الآخر بزاوية 180° . (sp)
- 8 - يعتبر أصل المركبات الأروماتية صيغته الجزيئية C_6H_6 . (البنزين)
- 9 - نظرية تفترض أن إلكترونات الرابطة تشغل الأفلاك الذرية في الجزيئات . (نظرية رابطة التكافؤ)
- 10 - نظرية تفترض تكوين فلك جزيئي من الأفلاك الذرية يغطي كل من النواتين المترابطتين. (نظرية الفلك الجزيئي)
- 11 - نوع من الروابط لا يتكون إلا إذا سبقه تكوين الرابطة (δ) . (الرابطة باي)
- 12 - نوع التهجين لذرة الكربون في الميثان (CH_4) . (sp^3)
- 13 - نوع التهجين لذرتي الكربون في الإيثين $(H_2C = CH_2)$. (sp^2)

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي:

(x)

1 - يمكن تحديد مكان الإلكترون وسرعته بدقة تامة

- التوجيه الفني العام للعلوم-اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء - بنك الكيمياء -الصف الحادي عشر العلمي - (الجزء الأول)- 2020/2019 (4)
- 2 - تنتج الرابطة التساهمية الأحادية من التداخل المحوري للأفلاك الذرية رأساً لرأس (✓)
- 3 - تعتمد طاقة الرابطة سيجما δ على المسافة بين نواتي الذرتين المرتبطتين وعلى عدد الروابط التي تشكلها هاتان الذرتان (✓)
- 4 - يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة π فقط . (×)
- 5 - الرابطة التساهمية δ أضعف من الرابطة التساهمية π (×)
- 6 - الجزيئات التي تحتوي على الرابطة π تتميز بنشاطها على التفاعل الكيميائي. (✓)
- 7 - تنتج الرابطة التساهمية الثنائية من تداخل الأفلاك الذرية جنباً إلى جنب (✓)
- 8 - جميع الروابط في جزيء الأمونيا NH_3 من النوع سيجما δ (✓)
- 9 - يحتوي جزيء الإيثاين C_2H_2 على ثلاث روابط من النوع π (×)
- 10- تتكون الرابطة π في جزيء الإيثين C_2H_4 بين أفلاك مهجنة من النوع SP^2 (×)
- 11- الروابط التساهمية الثنائية والثلاثية التي تكونها ذرة الكربون في جزيئاتها تكونها أفلاك مهجنة وغير مهجنة من النوع SP^2 و SP (✓)
- 12- عدد الروابط سيجما δ في جزيء البنزين C_6H_6 يساوي ستة روابط (×)
- 13- تتوزع ذرات الهيدروجين توزيعاً متكافئاً على حلقة البنزين (✓)
- 14- التهجين في ذرات الكربون لجزيء البنزين C_6H_6 من النوع SP^3 (×)
- 16- كلما كانت المسافة بين نواتي الذرتين المترابطتين أكبر كانت الرابطة بينهما أقوى . (×)
- 17- في الجزيء (Cl_2) ترتبط ذرتا الكلور برابطة تساهمية نتيجة تداخل الفلكين ($3p_z^1$) من كل منهما رأساً لرأس . (✓)
- 18- جميع الروابط التساهمية الأحادية من النوع سيجما (δ) . (✓)
- 19- إذا كانت الصيغة البنائية لغاز ثاني أكسيد الكربون ($\text{O}=\text{C}=\text{O}$) فهذا يعني أن جميع الروابط فيه من النوع باي (π) . (×)
- 20- تتواجد الرابطة سيجما (δ) والرابطة باي (π) في الجزيئات التي تحتوي على الرابطة التساهمية الثنائية أو الرابطة التساهمية الثلاثية . (✓)
- 22- الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من ثلاث روابط باي (π) . (×)
- 23- في التهجين يكون عدد الأفلاك التي يتم اندماجها مساوي لعدد الأفلاك المهجنة الناتجة . (✓)
- 24- الزوايا بين الأفلاك المهجنة من النوع (sp) تساوي (120°) . (×)
- 26- جميع الروابط بين ذرات الكربون في جزيء البنزين (C_6H_6) تساهمية ثنائية . (×)
- 27- كل ذرة كربون في الإيثاين ($\text{HC}\equiv\text{CH}$) ، تستخدم تهجين من النوع (sp^3) . (×)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - كل رابطة تساهمية أحادية في الكيمياء تكون من النوع .. سيجما
- 2 - قوة الرابطة سيجما (δ) ... أكبر.... من قوة الرابطة باي (π) .
- 3 - الرابطة التساهمية الثنائية تتكون من .. الرابطة سيجما . , ثم الرابطة باي . .
- 4 - التهجين الذي تستخدمه ذرتي الكربون في الإيثان ($H_3C - CH_3$) هو من النوع sp^3
- 5 - نوع التهجين الذي تستخدمه ذرة الألومنيوم في المركب ($AlCl_3$) ، هو من النوع sp^2
- 6 - الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة في كل ذرة كربون في غاز الإيثان C_2H_2 هو .. شكل خطي ...
- 7 - عدد الأفلاك غير المهجنة في ذرة الكربون الواحدة في جزئ غاز الإيثين $CH_2=CH_2$ يساوي 1.....
- 8 - تتكون الرابطة التساهمية الأحادية عندما تتقاسم الذرتان عدد من أزواج الإلكترونات يساوي 1. زوج من الإلكترونات
- 9 - تنتج الرابطة سيجما δ عن التداخل .. رأس برأس أو المحوري.... للأفلاك الذرية
- 10 - تنتج الرابطة باي π عن التداخل ...الجانبى..... للأفلاك الذرية
- 11 - تتألف الرابطة التساهمية الأحادية دائماً من رابطة ..سيجما...
- 12 - تعتمد طاقة الرابطة سيجما δ بين ذرتين على المسافة بين الذرتين المترابطتين وعلى عدد الروابط. التي تشكلها هاتان الذرتان .
- 13 - ترتبط ذرة النيتروجين مع ثلاث ذرات الهيدروجين مكونة جزئ الأمونيا NH_3 ويكون التداخل بين الأفلاك محوري أو رأساً لرأس.
- 14 - عدد الروابط سيجما δ في جزئ البروبانين $CH_3 - C \equiv CH$ يساوي 6 ، بينما عدد الروابط باي π في الجزيء السابق نفسه يساوي 2..
- 15 - تداخل الفلكين ($1s$) عند تكوين الجزيء H_2 من نوع التداخل المحوري أو رأساً لرأس ..
- 16 - تداخل فلكين (s و p) هو تداخل من النوع .. المحوري أو رأساً لرأس
- 17 - عدد الروابط سيجما في جزئ كلوريد الهيدروجين (HCl) يساوي 1.....
- 18 - تداخل الفلكين ($3p_z^1$) لذرتي الكلور لتكوين جزئ الكلور (Cl_2) هو تداخل من النوع ..المحوري...
- 19 - عدد الروابط سيجما في جزئ الكلور (Cl_2) يساوي 1.....
- 20 - يحتوي جزئ النيتروجين (N_2) على رابطة تساهمية ثلاثية ، رابطة واحدة منهم من النوع . سيجما.. وربطتين من النوع ... باي...
- 21 - عدد الأفلاك المهجنة في التهجين من النوع (sp^3) يساوي ...4....
- 22 - في التهجين من النوع (sp) ، عدد الأفلاك المهجنة هو...2... وعدد الأفلاك غير المهجنة هو...2...
- 23 - في التهجين (sp^2) ، عدد الأفلاك المهجنة يساوي...3.... بينما عدد الأفلاك غير المهجنة يساوي 1... .

السؤال الرابع: ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

- 1 - الروابط سيجما (δ) :
- تنتج عن التداخل المحوري لفلكي ذرتين .
 أضعف من الروابط باي (π) .
 تنتج عن التداخل الجانبي لفلكي ذرتين .
 يمكن أن تكون ثنائية أو ثلاثية .
- 2 - الرابطة بين ذرتي الأكسجين في الجزيء (O_2) :
- تساهمية أحادية من النوع سيجما (δ) .
 تساهمية ثنائية من النوع سيجما (δ) وباي (π) .
 تساهمية ثنائية من النوع سيجما (δ) .
 تساهمية ثنائية من النوع باي (π) .
- 3 - الروابط في الصيغة البنائية التالية ($H-C \equiv C-H$) :
- أربع روابط سيجما (δ) و رابطة باي (π) .
 ثلاث روابط باي (π) و رابطة سيجما (δ) .
 خمس روابط سيجما (δ) .
 ثلاث روابط سيجما (δ) و رابطتين باي (π) .
- 4 - الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من :
- ثلاث روابط سيجما (δ) .
 رابطة سيجما (δ) و رابطتين باي (π) .
 ثلاث روابط باي (π) .
 رابطة باي (π) و رابطتين سيجما (δ) .
- 5 - يتداخل الفلكان جنباً إلى جنب عندما يكون محورهما :
- متعامدين .
 متوازيين .
 متقابلين رأساً لرأس .
 متقابلين رأساً إلى جنب .
- 6 - أحد الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية هو جزيء :
- O_2 Br_2 Cl_2 N_2
- 7 - من خواص الرابطة سيجما (δ) :
- أضعف من الرابطة باي (π) .
 يكون محور تداخل الفلكين هو محور التناظر .
 تكون أقوى كلما كان التداخل بين الأفلاك أقل .
 لا تعتمد على المسافة بين الذرتين المترابطتين .
- 8 - في المركبين $CH_3CH_2CH_3$, $CH_3CH=CH_2$ جميع العبارات التالية غير صحيحة عدا :
- المركب $CH_3CH=CH_2$ يتفاعل بالإضافة
 المركبان لهما نفس عدد الروابط باي .
 التهجين من النوع sp^3 في جميع ذرات كربون المركبين عدد الروابط سيجما متساو في المركبين .
- 9 - عدد الأفلاك المهجنة الناتجة عن تهجين فلك (s) مع فلكين (p) ، يساوي :
- 1 3 4 2

10- إذا كان التهجين من النوع (sp^3) فإن الشكل الهندسي الذي تأخذه الأفلاك المهجنة هو :

- رباعي السطوح . مكعب مركزي . مثلث مستوي . خطي .

11- إذا كان التهجين من النوع (sp^3) فإن الزوايا بين الافلاك المهجنة تساوي :

- 109.5° . 180° . 120° . 90° .

12- إذا كان التهجين من النوع (sp^2) فإن الزوايا بين الافلاك المهجنة تساوي :

- 109.5° . 180° . 120° . 90° .

13- إذا كان التهجين من النوع (sp) فإن الزوايا بين الافلاك المهجنة تساوي :

- 109.5° . 180° . 120° . 90° .

14- أحد المركبات التالية يكون تهجين ذرة الكربون فيه من النوع (sp^3) هو :

- $HC \equiv CH$. $H_2C = CH_2$. CH_4 . $O = C = O$.

15- عدد التداخلات المحورية بين الأفلاك المختلفة في جزئ الكلوروفورم $CHCl_3$ هو :

- 2 . 1 . 3 . 4 .



16- عدد التداخلات الجانبية بين الأفلاك المختلفة في جزئ البنزين C_6H_6 :

- 2 . 1 . 3 . 4 .

18- أحد المركبات التالية يحتوي الجزئ فيه على ذرة كربون مهجنة من النوع SP^2 :

- $CH_3CH=CH_2$. $CH \equiv CH$. $CH_3CH_2CH_3$. CH_3CH_3 .

19- ذرة الكربون المهجنة من النوع SP^3 تستطيع عمل :

- ثلاث روابط سيجما ورابطة باي . رابطتين سيجما ورابطة باي .
 ثلاث روابط باي ورابطة سيجما . اربع روابط سيجما .

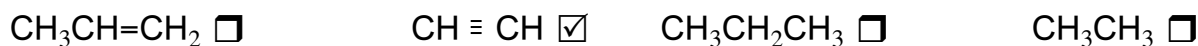
20- ذرة الكربون المهجنة من النوع SP^2 تستطيع تكوين :

- ثلاث روابط سيجما ورابطة باي . رابطتين سيجما ورابطة باي .
 ثلاث روابط باي ورابطة سيجما . اربع روابط سيجما .

21- ذرة الكربون المهجنة من النوع SP تستطيع تكوين :

- ثلاث روابط سيجما ورابطة باي . رابطتين سيجما ورابطتين باي .
 ثلاث روابط باي ورابطة سيجما . اربع روابط سيجما .

22- أحد المركبات التالية يحتوي الجزئ فيه على ذرات كربون مهجنة من النوع SP :



23- أحد الجزيئات التالية يكون فيه نوع التهجين لذرة الكربون (sp^3) هو :



24- نوع التهجين لذرة الكربون في جزئ الإيثين (C_2H_4) هو :



25- أحد الجزيئات التالية يكون فيه نوع التهجين للذرة التي تحتها خط هو (sp^2) :



26- نوع التهجين لذرة الكربون في جزئ الإيثاين (C_2H_2) هو :



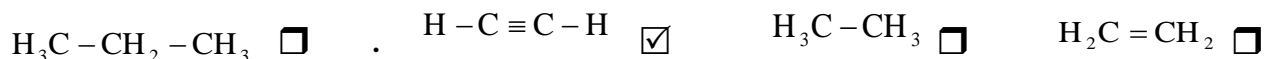
27- أحد الجزيئات التالية يكون فيه نوع التهجين لذرة الكربون (sp) هو :



28- أحد الجزيئات التالية تكون الزوايا بين الروابط ($\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$) فيه (180°) وهو:



29- مركب عضوي هيدروكربوني يتكون من ذرتين كربون التهجين في كل منهما sp فان صيغة المركب هي



30- التهجين في ذرة البريليوم في جزئ كلوريد البريليوم BeCl_2 من النوع :



31- نوع التهجين في ذرة الكربون التي تحتها خط في المركب التالي : $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ ، هو :



علل فسر مايلي

- 1 - لا يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة باى فقط
يجب ان يتداخل فلكين بشكل محوري رأساً برأس فيصبح هناك فلكين متوازيين يتمكنان من التداخل الجانبي وتكوين رابطة باي
- 2 - الربطة سيجما أقوى من الرابطة باى
لأن الربطة سيجما تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية معاً بالرأس بينما الرابطة باى تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية معاً بالجنب
- 3 - الميثان CH_4 أقل نشاطاً من الإيثين $CH_2=CH_2$
لأن جميع الروابط في الميثان من النوع سيجما القوية صعبة الكسر فلا يتفاعل بالإضافة لذلك هو أقل نشاطاً بينما الإيثين يمكنه التفاعل بالإضافة عن طريق كسر الرابطة باي الأضعف بسهولة .
- 4 - طبقاً لنظرية رابطة التكافؤ لا تكون الغازات النبيلة روابط تساهمية.
لان الأفلاك الذرية للغازات النبيلة مشبعة بالالكترونات ومستقرة أي لا توجد الكترونات مفردة
- 5 - الرابطة سيجما في جزئ الهيدروجين أقوى من الرابطة سيجما في جزئ الكلور .
لقصر المسافة بين نواتي ذرتي الهيدروجين وهذا يزيد من قوة الرابطة سيجما
- 6 - يتفاعل الميثان CH_4 بالإستبدال بينما يتفاعل الإيثين C_2H_4 بالإضافة.
لأن جميع الروابط الموجودة في جزئ الميثان تساهمية احادية بينما يوجد في الإيثين C_2H_4 رابطة تساهمية ثنائية .
- 7 - إستقرار الشكل الحلقي السداسي لجزئ البنزين.
التداخل جنباً الى جنب للأفلاك الذرية P_z يؤدي الى عدم تمركز تام في نظام الروابط باي مما يؤدي لاستقرار الجزئ
- 8 - لا يمكن الاعتماد على نظرية رابطة التكافؤ لشرح تكوين الروابط في جزئ الميثان.
لأن ذرة الكربون وفق هذه النظرية لن تتمكن الا من تكوين رابطتين فقط لوجود الكترونين اثنين مفردين فقط

السؤال الخامس: أجب عما يلي:

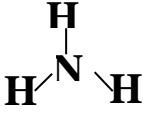
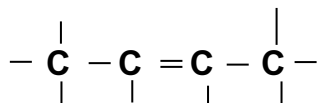
1- حدد الأفلاك الذرية التي تندمج لتكوين كل من الجزيئات التالية وما نوع الرابطة المتكونة نتيجة هذا الاندماج

نوع الرابطة	الأفلاك المندمجة (المتداخلة)	الصيغة البنائية للجزئ
تساهمية أحادية	سيجما (δ) $1s - 1s$	H—H
تساهمية أحادية	سيجما (δ) $3P_z - 3P_z$	Cl—Cl
تساهمية ثنائية	سيجما (δ) $2p_y - 2p_y$	O=O
	باى π $2P_z - 2P_z$	
تساهمية ثلاثية	سيجما (δ) $2P_x - 2P_x$	N \equiv N
	باى π $2p_y - 2p_y$	
	باى π $2P_z - 2P_z$	
تساهمية أحادية	سيجما (δ) $1s - 3p_z$	H—Cl

2 - قارن بين الرابطة سيجما (δ) والرابطة باي (π) من خلال الجدول التالي :

وجه المقارنة	الرابطة سيجما (δ)	الرابطة باي (π)
وجودها في الرابطة التساهمية الأحادية	✓	×
وجودها في الرابطة التساهمية الثنائية	✓	✓
وجودها في الرابطة التساهمية الثلاثية	✓	✓
قوة كل منهما بالنسبة للأخرى	اقوى	اضعف

3 - حدد عدد الروابط سيجما (δ) وعدد الروابط باي (π) في كل من الجزيئات التالية :

الصيغة البنائية للجزئ	عدد الروابط سيجما (δ)	عدد الروابط باي (π)
$O = C = O$	<u>2</u>	<u>2</u>
	<u>3</u>	<u>0</u>
$N \equiv N$	<u>1</u>	<u>2</u>
$-C \equiv C-$	<u>3</u>	<u>2</u>
	<u>11</u>	<u>1</u>
$-C \equiv C - C-$	<u>6</u>	<u>2</u>
$O = O$	<u>1</u>	<u>1</u>

4 - أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :

نوع التهجين	عدد ونوع الأفلak المتداخلة	الشكل الهندسي الأفلak المهجنة	الزوايا بين الأفلak
sp	s , p - <u>2</u>	<u>خطي</u>	<u>180</u>
sp ²	s , 2(p) - <u>3</u>	<u>مثلث مستوي</u>	<u>120</u>
sp ³	s , 3(p) - <u>4</u>	<u>رباعي السطوح</u>	<u>109.5</u>

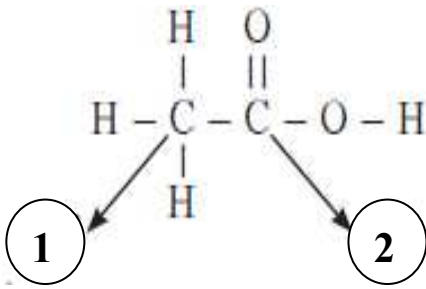
5 - ما نوع التهجين لذرة الكربون في المركبات التالية :

البنزين	غاز الإيثان	غاز الإيثين	غاز الميثان	وجه المقارنة
C_6H_6	C_2H_2	C_2H_4	CH_4	الصيغة الكيميائية
	$HC \equiv CH$	$H_2C = CH_2$	CH_4	الصيغة التركيبية
<u>12</u>	<u>3</u>	<u>5</u>	<u>4</u>	عدد الروابط σ
<u>3</u>	<u>2</u>	<u>1</u>	<u>0</u>	عدد الروابط π
<u>Sp^2</u>	<u>sp</u>	<u>Sp^2</u>	<u>sp^3</u>	التهجين في الكربون
	<u>خطي</u>	<u>مثلث مستوي</u>	<u>رباعي السطوح</u>	الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة
<u>120^0</u>	<u>180^0</u>	<u>120^0</u>	<u>109.5^0</u>	الزوايا بين الأفلاك المهجنة لكل ذرة كربون
<u>3</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	عدد الأفلاك المهجنة لكل ذرة كربون
<u>1</u>	<u>2</u>	<u>1</u>	<u>0</u>	عدد الأفلاك غير المهجنة لكل ذرة كربون

$H_3C^3 - C^2 \equiv C^1 H$	$H_2C^3 = C^2 = C^1 H_2$	وجه المقارنة
<u>6</u>	<u>6</u>	عدد الروابط σ في الجزيء
<u>2</u>	<u>2</u>	عدد الروابط π في الجزيء
<u>Sp</u>	<u>Sp^2</u>	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 1
<u>Sp</u>	<u>Sp</u>	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 2
<u>Sp^3</u>	<u>Sp^2</u>	نوع التهجين في ذرة الكربون رقم 3

6 - الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لحمض الأسيتيك

والمطلوب : -



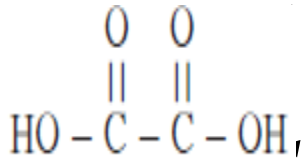
1 - نوع التهجين لذرة الكربون رقم (1) هو : Sp^3 -----

2 - نوع التهجين لذرة الكربون رقم (2) هو : Sp^2 -----

4 - حدد نوع الروابط التي تربط ذرة الكربون رقم (2) بكل من ذرتي الأكسجين

الرابطة الأولى هي رابطة سيجما أو تساهمية أحادية, والرابطة الثانية هي رابطة سيجما ورابطة باي (تساهمية ننائية) .

7 - من الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لحمض الأوكساليك ($C_2H_2O_4$)



1 - نوع التهجين لذرة الكربون رقم (1) هو : Sp^2 -----

2 - نوع التهجين لذرة الكربون رقم (2) هو : Sp^2 -----

3 - اكتب الترتيب الالكتروني النقطي للشكل السابق : ----- 1 2 -----

4 - حدد نوع الروابط التي تربط كل ذرة كربون بكل من ذرتي الأكسجين

الرابطة الأولى هي رابطة سيجما أو تساهمية أحادية, والرابطة الثانية هي رابطة سيجما ورابطة باي (تساهمية ننائية) .

5 - عدد الروابط سيجما في الجزيء هو -----7----- , وعدد الروابط باي هو : -----2-----

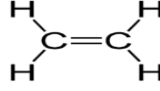
8 - استخدم المفاهيم التالية لعمل خريطة مفاهيم :

الزاوية 120°	4أفلاك مهجنة	SP^3
الزاوية 180°	3أفلاك مهجنة	SP^2
الزاوية 109.5°	فلكين مهجنين	SP
	نظرية الأفلاك المهجنة	

9 - استخدم المفاهيم التالية لعمل خريطة مفاهيم :



السؤال السادس: الجمل التالية غير صحيحة اقرأها جيداً وبتمعن ثم أعد كتابتها بحيث تكون صحيحة:

1 - في الصيغة البنائية التالية  يوجد أربع روابط سيجمما (δ) ورابطة باي (π) .

..... خمس

2 - يعتبر البنزين (C_6H_6) أصل المركبات الأروماتية وفيه تكون ذرات الكربون موجودة في شكل مستوي حلقي سداسي يصاحبه سحابة من تداخل إلكترونات الرابطة سيجمما (δ) أعلى وأسفل الحلقة .

..... باي (π)

3 - تنتج الرابطة التساهمية الأحادية من التداخل الجانبي للأفلاك الذرية

..... المحوري

4 - تعتمد طاقة الرابطة سيجمما δ على نوع الذرتين المرتبطتين وعلى تكافؤ الذرتين.

..... طول الرابطة وعدد الروابط لكل من الذرتين

5 - الرابطة التساهمية δ أضعف من الرابطة التساهمية π

..... أقوى

6 - الجزيئات التي تحتوي على الرابطة δ فقط تتميز بنشاطها وقدرتها العالية على التفاعل الكيميائي

..... باي (π)

7 - الرابطة التساهمية الثنائية تنتج من تداخل الأفلاك الذرية جنباً إلى جنب فقط وتحتوي على رابطتين π

..... رابطة واحدة

8 - جميع الروابط في جزيء الأمونيا NH_3 من النوع باي π

..... سيجمما (δ)

- 9 - يحتوي جزئ الإيثاين C_2H_2 على ثلاث روابط من النوع π
..... 2 من النوع π أو 3 من النوع سيجما
- 10- تتكون الرابطة π في جزئ الإيثين C_2H_4 من تداخل جانبي لأفلاك مهجنة من النوع SP^2
..... غير مهجنة..... $2p_z$
- 11- الروابط التساهمية الثنائية والثلاثية التي تكونها ذرات الكربون في جزيئاتها تتكون جميعها من تداخل أفلاك مهجنة من النوع SP^2 و SP
..... غير مهجنة.....
- 12- يحتوي جزئ البنزين على ستة روابط من النوع سيجما δ وستة روابط من النوع π
.....12.....3.....
- 13- ذرات الكربون في جزئ البنزين تقوم بعمل تهجين من النوع SP^3
..... SP^2
- 14- نوع التهجين في ذرة البورن (sB) في ثلاثي فلوريد البورن BF_3 من النوع SP^3
..... SP^2
- 15- يزداد طول الرابطة δ وتقل قوتها كلما كان التداخل بين الأفلاك أكبر
.....أقل.....
- 16- عدد الروابط من النوع سيجما δ في جزئ البروباين $CH_3 C \equiv CH$ يساوي 5
.....6.....
- 17- عدد الروابط باي π في جزئ البروباين $CH_3 C \equiv CH$ يساوي 5
.....2.....
- 18- نظرية الفلك الجزيئي تفرض أن الالكترونات تشغل الأفلاك الذرية في الجزيئات.
.....رابطة التكافؤ.....
- 19- الأفلاك المهجنة من النوع sp^3 تأخذ شكل خطي يكون فيه الزاوية بين الأفلاك 180^0
..... sp

الوحدة الثانية

المحاليل

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1- عينات الماء التي تحتوي على مواد ذائبة وهي مخاليط متجانسة وثابتة. (المحاليل)
- 2 - عملية تحدث عندما يذوب المذاب وتتم إماهة الكاتيونات والأنيونات بالمذيب أى تحيط جزيئات المذيب بكل منهما. (الإذابة)
- 3 - المركبات التي توصل التيار الكهربى فى المحلول المائى أو فى الحالة المنصهرة . (مركبات الكتروليتية)
- 4- المركبات التي لا توصل التيار الكهربائي سواء فى المحلول المائى أو فى الحالة المنصهرة. (مركبات غير الكتروليتية)
- 5 - المحلول الذي يحتوى على أكبر كمية من المذاب فى كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة ثابتة أو المحلول الذي أضيف إليه مذاب ما وحرك يبقى بعد التحريك قسم من المذاب غير ذائب (المحلول المشبع)
- 6 - المحلول الذي يحتوى على كمية من المذاب زائدة عن الكمية المسموح بها نظرياً عند درجة حرارة معينة أو المحلول الذي يكون فيه تركيز المذاب فى المحلول أكبر مما يجب أن يكون عليه عند التشبع عند درجة معينة (المحلول فوق المشبع)
- 7- النسبة بين كتلة المذاب الى كتلة المحلول. (النسبة المئوية الكتلية)
- 8 - النسبة بين حجم المذاب الى حجم المحلول. (النسبة المئوية الحجمية)
- 9- مقياس لكمية المذاب فى كمية معينة من المذيب. (تركيز المحلول)
- 10- عدد مولات المذاب فى 1L من المحلول. (المولارية)
- 11- عدد مولات المذاب فى 1kg من المذيب. (المولالية)
- 12- نسبة عدد مولات المذاب او المذيب فى المحلول الى عدد المولات الكلى لكل من المذيب والمذاب.(الكسر المولي)
- 13- التغيرات فى الخواص الفيزيائية للسائل المذيب عند إضافة المذاب إليه. (الخواص المجمعة)
- 14- ضغط البخار على السائل عند حدوث حالة اتزان بين السائل وبخاره عند درجة حرارة معينة. (الضغط البخاري)
- 15- التغير فى درجة غليان محلول تركيزه المولالى واحد m لمذاب جزئى وغير متطاير. (ثابت الغليان المولالى)
- 16- التغير فى درجة تجمد محلول تركيزه المولالى واحد m لمذاب جزئى وغير متطاير. (ثابت التجمد المولالى)
- 17- الرابطة التي تجمع بين جزيئات الماء . (الرابطة الهيدروجينية)
- 18- مخاليط متجانسة و ثابتة . (المحاليل)
- 19- عملية تحدث للملح عندما يكون اتحاد أيوناته بدقائق الماء قوياً جداً. (التبلر)
- 20- جزيئات الماء المتحدة بقوة مع بلورات الملح المتبلر. (ماء التبلر)
- 21- عملية يتم فيها تكون راسب نتيجة تفاعل كيميائي عند مزج محلولين مائيين . (الترسيب)
- 22- كتلة المادة التي تذوب فى كمية معينة من المذيب لتكوين محلولاً مشبعاً عند درجة حرارة معينة (الذوبانية)
- 23- الامتزاج الذي يحدث عندما يذوب سائلان كل منهما فى الآخر . (الامتزاج الكلي)
- 24- الامتزاج الذي يحدث للسوائل شحيحة الذوبان كل منهما فى الآخر . (امتزاج جزئي)

- 25- سؤائل لا يذوب أحدها في الآخر .
(سؤائل عديمة الامتزاج)
- 26- عند ثبوت درجة الحرارة فإن ذوبانية الغاز في سائل (S) تتناسب تناسباً طردياً مع ضغط الغاز (P)
(قانون هنري)
الموجود فوق سطح السائل.
- 27- كمية المذاب بالجرام (g) الموجودة في مائة جرام من المحلول .
(النسبة المئوية الكتلية)
- 28- نسبة عدد مولات المذاب في المحلول إلى عدد المولات الكلي لكل من المذيب والمذاب . (الكسر المولي للمذاب)
- 29- نسبة عدد مولات المذيب في المحلول إلى عدد المولات الكلي لكل من المذيب والمذاب (الكسر المولي للمذيب)
- 30- المحلول المعلوم تركيزه بدقة .
(محلول قياسي)
- 31- الخواص التي تتأثر بعدد جزيئات المذاب بالنسبة إلى عدد جزيئات المذيب ولا تتأثر بنوعها . (الخواص المجمعة)

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي:

- 1 - ليس كل المحاليل سائلة حيث يمكن أن تكون صلبة أو غازية (✓)
- 3 - المركبات الأيونية يمكنها أن توصل التيار الكهربائي وهي في الحالة الصلبة (×)
- 4 - المذيبات القطبية تذيب المركبات الأيونية والمركبات التساهمية القطبية (✓)
- 5 - عندما يذوب المركب الأيوني في الماء فإنه يتأين إلى أيونات (✓)
- 6 - غاز الأمونيا المسال مثل محلول الأمونيا يوصل التيار الكهربائي . (×)
- 7 - قطبية الروابط التساهمية بين جزيئات الماء متساوية ولذلك فهي تلغي بعضها الآخر (×)
- 8 - للماء قدرة عالية على الإذابة تعزي إلى القيمة العالية لثابت العزل الخاص به وقطبيته . (✓)
- 9 - في المحاليل المتجانسة يكون المذيب في الحالة السائلة دائماً . (×)
- 10- الهيدروجين في البلاطين هو مثال لمحلول غاز في صلب . (✓)
- 11- جميع محاليل المركبات الأيونية مركبات إلكتروليتيية . (✓)
- 12- عندما يذوب إلكتروليت قوي في الماء فإنه يتفكك تفككاً كاملاً ويتواجد على شكل أيونات منفصلة في المحلول . (✓)
- 13- يمكن لمركب الميثانول CH_3OH أن يذوب في مركب مثل كحول الإيثيل CH_3CH_2OH (✓)
- 14- جميع مركبات الكربونات والكبريتيت والفوسفات شحيحة الذوبان في الماء إلا إذا كانت مركباتها من عناصر المجموعة (1A) أو الأمونيوم. (✓)
- 15- تعتبر الأشكال المختلفة التي تظهر على الصخور الكلسية مثالا لبعض مظاهر التفاعل في المحاليل المائية (✓)
- 16- يعتبر تكون الراسب وانبعث الحرارة من مؤشرات حدوث التفاعل . (✓)
- 17- يعمل التسخين على زيادة سرعة ذوبان المادة الصلبة في السائل المذيب في أغلب الأحيان. (✓)
- 19- يزداد ذوبان الغاز في السائل بارتفاع درجة الحرارة (×)
- 20- تقل ذوبانية غاز في سائل كلما ارتفعت درجة حرارة المحلول . (✓)
- 21- الأمطار الإصطناعية يعد من تطبيقات المحاليل المشبعة (×)
- 22- إنتاج سكر النبات يعد من أحد تطبيقات المحاليل فوق المشبعة (✓)

- 23- يمكن تحويل المحلول غير المشبع الى محلول مشبع بإذابة كميات أخرى من المذاب عند نفس درجة الحرارة (√)
- 24- المحلول المشبع يكون في حالة اتزان ديناميكي بين المحلول والمادة الصلبة غير المذابة عند ثبات درجة الحرارة . (√)
- 25- يمكن التعبير عن تركيز محلول صلب في سائل بالنسبة المئوية الحجمية . (×)
- 26- مجموع الكسور المولية لمكونات المحلول تساوي الواحد دائماً . (√)
- 27- عند تخفيف محلول مركز بالماء المقطر يقل عدد مولات المادة المذابة في المحلول . (×)
- 28- الخواص المجمعة للمحاليل تتأثر بعدد جسيمات المذاب بالنسبة لعدد جزيئات المذيب ولا تتأثر بنوع جسيمات المذاب . (√)
- 29- بزيادة تركيز محلول السكر في الماء ترتفع كل من درجة غليانه ودرجة تجمده . (×)
- 30- الضغط البخاري للمحلول يقل بزيادة تركيز المذاب غير المتطاير فيه . (√)
- 31- عند زيادة حجم المحلول بالماء المقطر الى ضعف ماكان عليه يقل عدد مولات المذاب الى النصف . (×)
- 32- الضغط البخاري للماء أكبر من الضغط البخاري للمحلول المائي للجلوكوز . (√)
- 33- عن إذابة 2 mol من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH= 40) في 1000 g ماء . ينتج محلول تركيزه (2m) (√)
- 34- للحصول على محلول (V/V) 50% من الأسيتون نضيف 10mL من الماء المقطر الى 10mL من الإيثانول (√)
- 35- عندما يكون الكسر المولي للمذاب يساوي 0.5 فإن عدد مولات المذاب يساوي عدد مولات المذيب. (√)
- 36- مجموع الكسر المولي لكل من المذاب والمذيب يساوي 1 (√)
- 37- محلولين متساويين في الحجم فإن المحلول المركز فيهما هو الذي يحتوي على عدد مولات مذاب أكبر. (√)
- 38- عند إذابة مادة غير متطايرة في مذيب سائل فإن مقدار الارتفاع في درجة غليان المحلول يزداد بزيادة تركيز المحلول بالمول/كجم . (√)
- 39- مقدار الانخفاض في درجة تجمد محلول السكر الذي تركيزه 2m يساوي مقدار الانخفاض في محلول اليوريا الذي له نفس التركيز المولي (√)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - ترتبط جزيئات الماء فيما بينها بروابط هيدروجينية .
- 2 - من الأسباب التي جعلت قدرة الماء عالية على الإذابة قيمة ثابت العزل العالية للماء
- 3 - لكل رابطة تساهمية (O - H) خاصية قطبية بدرجة كبيرة لأن الأكسجين أكثر سالبية كهربائية من الهيدروجين
- 4 - يعود السبب في الخواص المهمة للماء مثل ارتفاع درجة الغليان والتوتر السطحي إلى تجمع جزيئات الماء القطبية بروابط هيدروجينية .
- 5 - وجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء أدت الى انخفاض الضغط البخاري للماء عن المركبات المشابهة له .
- 6 - من الخواص المميزة للماء بسبب الروابط الهيدروجينية بين جزيئاته ارتفاع درجة الغليان .
- 7 - نوع الرابطة بين (O-H) في جزيء الماء تساهمية قطبية.
- 8 - الشكل الفراغي للماء (زاوي / خطي) زاوي
- 9 - الزاوية بين ذرتي الهيدروجين وذرة الأكسجين في جزيء الماء H₂O تساوي 104.5°
- 10- جميع المركبات الأيونية تعتبر مركبات الكتروليتية.
- 11- غاز الأمونيا لا يوصل التيار الكهربائي في حالته النقية .
- 12- محلول كلوريد الهيدروجين (حمض الهيدروكلوريك) يوصل التيار الكهربائي
- 13- محلول الجلوكوز مثال لمحلول غير الكتروليتي لذلك لا يوصل التيار الكهربائي .
- 14- السبائك هي مثال لمحلول يكون فيه حالة المذاب صلبة وحالة المذيب صلبة .
- 15- إذا كانت قوى التجاذب بين أيونات بلورة ملح ما أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات الماء وهذه الأيونات ، فإن الملح لا يذوب في الماء .
- 16- تذوب المركبات الأيونية والجزيئات القطبية في المذيبات القطبية .
- 17- المحلول المائي لكلوريد الهيدروجين يوصل التيار الكهربائي .
- 18- عندما يذوب إلكتروليت ضعيف في الماء يتواجد جزء ضئيل منه على شكل أيونات .
- 20- عند إضافة محلول كربونات الصوديوم الى محلول اسيتات الباريوم يحدث تفاعل وتترسب مادة صيغتها الكيميائية BaCO₃
- 21- عند إضافة محلول نترات الرصاص II الى محلول كلوريد الكالسيوم يحدث تفاعل ويتكون راسب من كلوريد الرصاص II ومادة ذائبة في المحلول هي نترات الكالسيوم .
- 22- عند مزج محلول هيدروكسيد الصوديوم مع محلول من نترات الحديد II يتكون راسب من هيدروكسيد الحديد II.
- 23- صيغة الراسب المتكون عند خلط محلول كلوريد البوتاسيوم (KCl) مع محلول نترات الرصاص II هي Pb(NO₃)₂ .
- 24- عند طحن المذاب الصلب تزداد مساحة السطح المشترك بين المذاب والمذيب مما يسرع من عملية الإذابة .
- 25- ذوبانية الغازات تكون أقل في الماء الساخن منها في الماء البارد .

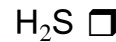
- 26- يمكن تسريع عملية الذوبان عن طريق زيادة مساحة السطح المشتركة بين المذاب والمذيب بواسطة عملية الطحن
- 27- عند رفع درجة الحرارة تقل ذوبانية الغاز في السائل
- 28- ذوبانية الغاز في السائل تزداد كلما زاد الضغط الجزيئي على سطح المحلول
- 29- إذا خفف محلول مائي مركز للسكر بالماء فإن عدد مولات السكر بعد التخفيف يساوي عدد مولات السكر قبل التخفيف في المحلول .
- 30- يوضح المصق على زجاجة حمض الأسيتيك في المختبر أن تركيزه (V/V) 28% فإن عدد المليلترات من الحمض الموجودة في 500 ml من محلوله المائي تساوي 140 ml
- 31- محلول يحتوي على 10 g من السكر مذابة في 50 g من المحلول فإن تركيز المحلول يساوي 20 %
- 32- إذا أذيب 20 ml من الأسيتالدهيد النقي في 180 ml من الماء نحصل على محلول تركيزه 10 %
- 33- محلول لكلوريد الصوديوم تركيزه (m/m) 5 % وكتلته 200 g فتكون كتلة الملح فيه 10 g
- 34- محلول كتلته 150 g يحتوي علي 20 % من كتلته جلوكوز فتكون كتلة الماء في هذا المحلول مساوية 120 جرام
- 35- تركيز محلول حمض الكبريتيك ($H_2SO_4 = 98$) الذي يحتوي اللتر منه على 24.5 g من الحمض النقي يساوي 0.25 M
- 36- كتلة كربونات الصوديوم ($Na_2CO_3 = 106$) اللازمة لتحضير محلول حجمه $200 cm^3$ وتركيزه 0.1 M تساوي 2.12 g
- 37- أذيب 4 g من هيدروكسيد الصوديوم ($NaOH = 40$) في محلول تركيزه 0.4 M فيكون حجمه 0.25 L
- 38- إذ كان تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم يساوي 0.5 M فإن كتلته المذابة في لتر من المحلول تساوي 20 g ($O = 16 , H = 1 , Na = 23$)
- 39- محلول مائي لكلوريد الصوديوم تركيزه 0.4 mol / L وحجمه $500 cm^3$ فيكون عدد مولات كلوريد الصوديوم المذابة في المحلول تساوي 0.2 mol
- 40- إذا علمت أن ($Cl = 35.5 , Na = 23$) فعند إذابة 5.85 g من كلوريد الصوديوم في الماء وإكمال حجم بالماء المقطر لتكوين لتر من المحلول فإن تركيز المحلول الناتج يساوي 0.1 M
- 41- إذا حضر محلول بإذابة 4.9 g من حمض الكبريتيك ($H_2SO_4 = 98$) في قليل من الماء ثم أكمل المحلول بالماء حتى أصبح حجمه $500 cm^3$ فإن مولارية المحلول تساوي 0.1 M
- 42- محلول لحمض الأسيتيك ($CH_3COOH = 60$) في الماء تركيزه (5 %) كتلياً فإن تركيزه بالمولالي يساوي 0.87 m .
- 43- محلول لحمض الكبريتيك ($H_2SO_4 = 98$) في الماء تركيزه (2 m) فإن النسبة المئوية الكتلية لحمض الكبريتيك في المحلول تساوي 16.39% .
- 44- كتلة الماء اللازمة لتحضير محلول تركيزه 0.5 m ويحتوي 8 g من هيدروكسيد الصوديوم ($NaOH = 40$) تساوي 400 g .

- 45- محلول يتكون من 0.5 mol من السكر في الماء فإذا كان الكسر المولي للسكر في هذا المحلول يساوي 0.2 فإن عدد مولات الماء في هذا المحلول يساوي 2mol
- 46- محلول يتكون من 23 g من كحول الإيثيل (كتلة المول = 46) في 171 g من الماء ($H_2O = 18$) فيكون تركيز الكحول في هذا المحلول بالكسر المولي يساوي 0.05
- 47- إذا كانت كتلة الماء في 20 mol من محلول الإيثانول في الماء تساوي 270 g فإن كتلة الإيثانول في هذا المحلول تساوي 230 g ($H_2O = 18$, $C_2H_5OH = 46$)
- 48- محلول يحتوي 15 mol من الكحول والماء فإذا كان تركيز الماء فيه بالكسر المولي يساوي 0.9 فإن عدد مولات الكحول فيه تساوي 1.5mol
- 49- محلول يحتوي 18 g من الجلوكوز (كتلة المول له = 180) في 10 mol من المحلول فيكون عدد مولات الماء في هذا المحلول يساوي 9.9 mol
- 50- محلول يحتوي 20 mol من الإيثانول والماء فإذا كان الكسر المولي للماء في هذا المحلول يساوي 0.7 فإن كتلة الإيثانول (كتلة المول له = 46) في هذا المحلول تساوي 276 g
- 51- عند إذابة 6 mol من مادة صلبة في (270 g) من الماء ($H_2O = 18$) فإن الكسر المولي للمادة المذابة يساوي 0.286
- 52- إذا أضيف 540 g من الماء ($H_2O = 18$) الي 50 mol من محلول $MgSO_4$ الكسر المولي للماء فيه يساوي 0.2 ينتج محلول الكسر المولي للمذاب فيه يساوي 0.5
- 53- إذا أضيف 400 ml من الماء المقطر الى 200 ml من محلول حمض HCl تركيزه 0.15 M فإن تركيز المحلول الناتج 0.05M
- 54- حجم الماء اللازم إضافته الى 300 ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم الذي تركيزه 0.3 M ليصبح تركيزه 0.1 M يساوي 600 ml
- 55- عدد المليلترات من محلول KOH مولارته 2 M لتحضير 100 ml KOH مولارته 0.4 M يساوي 20 ml
- 56- عند إضافة 500g من الماء الى محلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم تركيزه 0.3 m فإن تركيز المحلول يصبح 0.2 m
- 57- الضغط البخاري للماء النقي أكبر من الضغط البخاري لمحلول الجلوكوز.
- 58- درجة غليان الماء النقي أقل من درجة غليان المحلول المائي لجليكول الإيثيلين.
- 59- درجة تجمد المحلول المائي للسكر أقل من درجة تجمد الماء النقي.
- 60- إذا كان ثابت التجمد للماء = $(1.86 \text{ } ^\circ\text{C} \cdot \text{kg} / \text{mol} K_{fp})$ فإن درجة تجمد محلول مائي للسكر تركيزه 0.1 m تساوي $-0.186 \text{ } ^\circ\text{C}$
- 61- إذا كانت قيمة ثابت الغليان للماء هي $0.512 \text{ } ^\circ\text{C} \cdot \text{kg} / \text{mol} = K_{bp}$ وأن درجة غليان محلول مائي لمادة غير إلكتروليتيية يساوي $100.256 \text{ } ^\circ\text{C}$ فإن تركيز المحلول يساوي 0.5 m

- 62- درجة غليان محلول السكر الذي تركيزه 0.4 m أكبر من درجة غليان نفس المحلول الذي تركيزه 0.1 m
- 63- الخواص المجمعة للمحاليل تعتمد على عدد جسيمات المذاب في كمية معينة من المذيب .
- 64- عند إذابة مادة غير إلكتروليتيية وغير متطايرة في سائل فإن الضغط البخاري للمحلول يكون أقل من الضغط البخاري للسائل النقي عند درجة الحرارة نفسها .
- 65- إذا كان سكر الجلوكوز ($C_6H_{12}O_6$) وسكر السكروز ($C_{12}H_{22}O_{11}$) مادتين غير إلكتروليتيين وغير متطايرتين فإن درجة غليان محلول الجلوكوز الذي تركيزه (0.5 m) يساوي من درجة غليان محلول السكر الذي له نفس التركيز .
- 66- إذا كانت قيمة ثابت الغليان للماء هي ($0.512^\circ C/m$) فإن درجة غليان محلول مادة غير إلكتروليتيية وغير متطايرة في الماء تركيزه (0.2 m) تساوي $100.1042^\circ C$.
- 67- إذا كان ثابت التجمد للماء ($1.86^\circ C.kg/mol$) فإن درجة تجمد محلول مائي للسكر تركيزه ($0.1 mol/kg$) تساوي $-0.186^\circ C$.

السؤال الرابع: ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

1 - أحد المركبات التالية له أعلى درجة غليان هو :



2 - يعود سبب الخواص المهمة للماء إلى :

ارتفاع الكتلة الجزيئية للماء .

عدم قطبية جزيئات الماء .

3 - الماء مركب تساهمي قطبي بسبب :

قطبية الرابطة (O - H) فقط .

الشكل الخطي الذي يأخذه جزئ الماء .

قطبية الرابطة (O - H) والشكل الخطي للماء .

قطبية الرابطة (O - H) والشكل الزاوي للماء .

4 - اتحاد أيونات الملح بقوة بجزيئات الماء يؤدي إلى :

ذوبانها .

إماهة الأيونات.

تبلر هذه الأيونات. تفكك هذه الأيونات

5 - القيمة العالية لثابت العزل الخاصة بالماء تجعل منه :

مذيباً جيداً للمركبات القطبية .

مذيب قوي للمركبات التساهمية غير القطبية .

مادة غير موصلة للتيار الكهربائي .

مادة جيدة التوصيل للتيار الكهربائي .

6 - الصيغة الكيميائية التالية ($CuSO_4.5H_2O$) تدل على :

كبريتات النحاس II المذابة في الماء .

محلول كبريتات النحاس II .

بللورات من كبريتات النحاس II.

محلول كبريتات النحاس II تركيزه (5 M) .

7 - إماهة الأيونات عملية يتم فيها :

- إحاطة أيونات المذاب بجزيئات الماء .
 إحاطة جزيئات الماء بأيونات المذاب .
 تتفاعل أيونات المذاب مع الماء .
 تبلر أيونات المذاب .

8- جميع ما يلي يحدث عند ذوبان بلورة صلبة (مذاب) في الماء معدا :

- انفصال جزيئات الماء عن بعضها البعض .
 اصطدام جزيئات الماء بالبلورة
 التجاذب بين جزيئات الماء وايونات المذاب.
 انفصال الكاتيونات عن الأنيونات للبلورة الصلبة

9- يرجع ذوبان زيت الزيتون (غير القطبي) في البنزين (غير القطبي) الى :

- قوى التجاذب بينهما
 قوى التناثر بينهما
 انفصال جزيئات الزيت الى انيونات وكاتيونات
 انعدام قوى التناثر بينهما
 إماهة جزيئات البنزين

10- جميع المحاليل التالية محاليلها المائية توصل التيار الكهربى عدا:

- الأمونيا محلول كلوريد الصوديوم محلول الجلوكوز محلول الهيدروجين

11- المركب A لا يوصل الكهرباء وهو في الحالة الغازية بينما محلوله المائى يوصل الكهرباء فمن المتوقع أن يكون

- مركب أيوني
 مركب تساهمي غير قطبي
 مركب تساهمي قطبي
 مركب يحتوى رابطة تناسقية

12- أحد المركبات التالية الكتروليت ضعيف :

- مصهور كبريتات النحاس مصهور السكروز محلول حمض الأسيتيك محلول هيدروكسيد الصوديوم

13- يمكن التمييز بين محلولي حمض الهيدروكلوريك وحمض الأسيتيك المتساويين في التركيز من خلال :

- الذوبانية في الماء .
 تشتت الضوء .
 درجة حرارة كل منهما
 درجة التوصيل الكهربى

15- أحد الأملاح التالية لا يذوب في الماء هو :

- Na_2SO_4 K_2SO_4 $(NH_4)_2SO_4$ $CaSO_4$

16- أحد المركبات التالية يذوب في الماء هو :

- $BaCO_3$ PbS Na_2CO_3 $Fe(OH)_3$

17- عند مزج محلول نترات الرصاص II مع محلول يوديد الصوديوم يتكون راسب من :

- يوديد الرصاص II .
 نترات الصوديوم .
 هيدروكسيد الصوديوم .
 هيدروكسيد الرصاص II

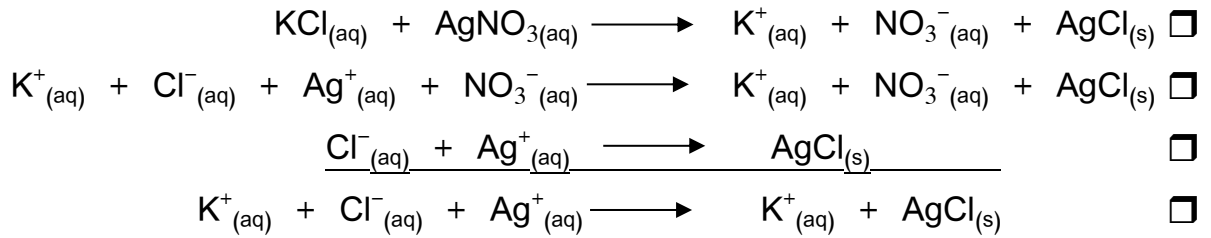
18- عند إضافة محلول كبريتيت الصوديوم الى محلول نترات الرصاص :

- يترسب نترات الصوديوم فقط
 يترسب كبريتيت الرصاص فقط
 يترسب كلا من كبريتيت الرصاص ونترات الصوديوم
 لا يتكون راسب .

19- واحدا مما يلي مركب أيوني شحيح الذوبان في الماء :

- كلوريد الباريوم هيدروكسيد الصوديوم كربونات البوتاسيوم كبريتيد الأمونيوم

20- المعادلة الأيونية النهائية لتفاعل محلول كلوريد البوتاسيوم مع محلول نترات الفضة هي :



21- عند إضافة محلول $\text{Ba}(\text{OH})_2$ الى محلول CuF_2 :

- يترسب BaF_2 فقط يترسب $\text{Cu}(\text{OH})_2$ فقط
 لا يتكون راسب يترسب كلا من BaF_2 و $\text{Cu}(\text{OH})_2$

22- يمكن تحويل المحلول المشبع في أغلب الأحيان الى محلول غير مشبع بأحد العوامل التالية:

- إضافة كميات أخرى من الماء خفض درجة الحرارة
 إضافة كميات أخرى من المذاب بجميع ماسبق

23- جميع العوامل التالية تؤثر على سرعة ذوبان كلوريد الصوديوم الصلب في الماء عدا واحداً منها وهو :

- المزج والتقليب الطحن درجة الحرارة الضغط

24- يمكن زيادة ذوبان الغاز في السائل بأحد العوامل التالية :

- زيادة درجة الحرارة وزيادة الضغط زيادة درجة الحرارة وخفض الضغط
 خفض درجة الحرارة وخفض الضغط خفض درجة الحرارة وزيادة الضغط

25- إذا كانت ذوبانية نترات الصوديوم في الماء 74 g عند 0°C و 88 g عند 20°C فإنه يمكن تحويل محلول

مشبع من نترات الصوديوم الى محلول غير مشبع بأحد العوامل التالية :

- إضافة كميات أخرى من المذاب إضافة محلول كلوروليتي
 خفض درجة الحرارة رفع درجة الحرارة

26- بفرض ثبوت درجة الحرارة فإن أكبر ذوبانية لغاز ثاني أكسيد الكربون تكون في أحد المحاليل الغازية التي

يؤثر عليها ضغط يعادل :

- 1 atm 0.5 atm 1.25 atm 1.5 atm

27- من الأمثلة على المحاليل تامة الأمتزاج :

- الزيت والماء ثنائي إيثيل إيثر والماء الإيثانول والماء الزيت والخل.

28- في المحلول فوق المشبع تكون كمية المذاب عند درجة حرارة معينة :

- أكبر مما يجب لتشبعه .
 أقل مما يجب لتشبعه .
 تساوي الكمية اللازمة لتشبعه .
 ثابتة لا تتغير في جميع درجات الحرارة .

29- في المحلول المشبع وعند درجة حرارة ثابتة تكون :

- كمية المذاب أقل ما يمكن .
 كمية المذاب أكبر ما يمكن .
 عدد الجسيمات التي تذوب < عدد التي تترسب .
 عدد الجسيمات التي تذوب > عدد التي تترسب .

30- ذوبان غاز في سائل :

- يقل بزيادة ضغط الغاز وارتفاع درجة الحرارة .
 يقل بزيادة ضغط الغاز والتبريد .
 يزداد بزيادة ضغط الغاز وانخفاض درجة الحرارة .
 يزداد بتقليل ضغط الغاز والتسخين .

31- محلول لهيدروكسيد البوتاسيوم كتلته (100 g) وتركيزه (20 %) كتلياً فتكون كتلة الماء فيه تساوي :

- 100 g 120 g 80 g 20 g

32- كتلة حمض الهيدروكلوريك اللازمة لتحضير محلول تركيزه (45 %) كتلياً وكتلته (100 g) تساوي :

- 55 g 100 g 45 g 145 g

33- أذيب (2 g) من السكر في (8 g) من الماء فتكون النسبة المئوية للسكر في المحلول تساوي :

- 25 % 75 % 80 % 20 %

34- عند تخفيف (12 mL) من الإيثانول بالماء بحيث يصبح حجم المحلول (200 mL) فإن النسبة المئوية

الحجمية للإيثانول في المحلول تساوي تساوي :

- 24 % 12 % 6 % 5.66 %

35- إذا خفف 10ml من الاسيتون النقي بالماء ليعطى محلولاً حجمه 200ml فإن النسبة المئوية الحجمية

للأسيتون في المحلول تساوي :

- 5% 50% 15% 10%

36- كتلة كربونات الصوديوم الهيدروجينية ($\text{NaHCO}_3 = 84$) المذابة في محلول حجمه (250 mL) وتركيزه

(0.1 M) تساوي :

- 2.1 g 21 g 210 g 33.6 g

37- عدد مولات (Na_2SO_4) في محلولها المائي الذي تركيزه (0.4 M) وحجمه (500 mL) تساوي :

- 0.8 mol 20 mol 0.4 mol 0.2 mol

38- إذا علمت أن ($\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Na} = 23$) فإن تركيز المحلول الناتج عن إذابة (20 g) من هيدروكسيد

الصوديوم (NaOH) في الماء لتكوين لتر من المحلول يساوي :

- 2 M 0.2 M 0.5 M 10 M

التوجيه الفني العام للعلوم-اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء - بنك الكيمياء -الصف الحادي عشر العلمي - (الجزء الأول)- 2020/2019 (26)

39- محلول ل كربونات الصوديوم ($\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106$) تركيزه (0.1 mol/L) وكتلة المذاب فيه تساوي (21.2 g) فيكون حجمه :

0.5L 200 mL 0.2L 2L

40- محلول هيدروكسيد صوديوم تركيزه (0.1 mol/kg) ، فإن (100 g) من هذا المحلول تحتوي على عدد من المولات يساوي :

10 1 0.01 0.1

41- عند إذابة 13.8 g من كربونات البوتاسيوم ($\text{K}_2\text{CO}_3 = 138$) في 500 g من الماء فإن تركيز المحلول يساوي:

0.2 mol/kg 0.1 mol/kg 2 mol/L 0.1 mol/L

42- محلول لحمض النيتريك (HNO_3) يحتوي على (63%) كتلياً منه حمض نقي فإن مولالية المحلول تساوي :
($\text{H} = 1$, $\text{N} = 14$, $\text{O} = 16$)

2.703 27.03 0.03 63.03

43- محلول الحمض النيتريك ($\text{HNO}_3 = 63$) تركيزه m/m 70% فيكون تركيزه بالمولال يساوي :

6.8 47.6 11.11 37.03

44- عند إذابة 46 g من الإيثانول ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = 46$) في 72 g من الماء ($\text{H}_2\text{O} = 18$) فإن الكسر المولي للماء :

0.08 0.06 0.8 0.2

45- كتلة الماء ($\text{H}_2\text{O} = 18$) اللازمة لتحضير محلول عدد مولاته 20 mol وتركيز السكر فيه بالكسر المولي يساوي 0.2 تساوي :

345.6 g 14.4 g 72 g 288 g

46- إذا علمت أن الكسر المولي للإيثانول ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = 46$) في الماء يساوي 0.2 فإن كتلة الإيثانول المذابة في 5 مولات من المحلول تساوي :

92 4.6 23 46

47- القيمة العددية لمجموع الكسر المولي للمذاب و للمذيب يساوي :

عدد مولات المذيب . عدد مولات المذاب .

واحدأ صحيحاً . عدد مولات المذاب + عدد مولات المذيب .

48- محلول من السكر في الماء فإذا كان الكسر المولي للسكر فيه يساوي (0.15) فإن الكسر المولي للماء يساوي:

- 0.15 99.85 1.85 0.85

49- محلول للإيثانول في الماء تركيزه الإيثانول فيه بالكسر المولي يساوي (0.4) وعدد مولات المحلول تساوي (16 mol) فتكون عدد مولات الماء تساوي :

- 16 0.6 6.4 9.6

50- أضيف (200 mL) من محلول حمض ما تركيزه (0.2 M) إلى ماء مقطر حتى أصبح حجم المحلول (500 mL) فإن تركيز المحلول الناتج يساوي :

- 0.04 M 0.08M 0.2 M 0.8 M

51- أضيف (150 mL) من محلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه (0.2 M) إلى (150 mL) من الماء المقطر فإن تركيز المحلول الناتج يساوي :

- 0.2 M 0.04M 0.1 M 0.2 M

52- حجم الماء اللازم إضافته إلى (100 mL) من محلول حمض الكبريتيك الذي تركيزه (0.4 M) للحصول على محلول تركيزه (0.2 M) يساوي :

- 200 mL 50 mL 100 mL 400 mL

53- حجم الماء اللازم إضافته إلى 400 mL من محلول اليوريا الذي تركيزه 0.2 M ليصبح تركيزه 0.08 M يساوي

- 400 mL 800 mL 600 mL 1000 mL

54- مقدار الارتفاع في درجة غليان محلول ناتج عن ذوبان 7.2 g من مادة غير متطايرة كتلتها الجزيئية 57.6 g/mol في 250 g من الماء يساوي: (K_b تساوي 0.52 kg/mol)

- 1.038 °C 0.97 °C 0.26 °C 0.52 °C

55- يكون مقدار الارتفاع في درجة غليان المحلول المائي لليوريا أكبر ما يمكن عندما يكون تركيز المحلول:

- 1 m 2 m 0.5 m 0.1 m

56- محلول مائي لمادة غير متطايرة وغير إلكتروليتية تركيزها (1.327 m) و K_f للماء يساوي 1.86 °C.kg/mol فإن درجة تجمد هذا المحلول تساوي :

- 2.47 °C - 0.752 °C - 4.59°C 0.61°C

57- محلول السكر الذي له أعلى درجة تجمد هو الذي تركيزه :

- 1 m 2 m 0.5 m 0.1 m

58- مادة جليكول الإيثيلين هي مادة تضاف الى ماء رادياتير السيارة لمنع تجمد الماء في المناطق الباردة فإن أفضل تركيز لمحلول هذه المادة في رادياتير السيارة للعمل بكفاءة عالية هو

- 0.1 m 0.5 m 2 m 3 m

59- محلول للجلوكوز في الماء فإن المحلول الذي يكون له أقل ضغط بخاري من بين المحاليل التالية هو المحلول الذي يكون الكسر المولي فيه :

- للماء يساوي 0.85 للجلوكوز يساوي 0.5 للماء يساوي 0.8 للجلوكوز يساوي 0.8

60- إذا علمت أن محلول اليوريا في الماء والذي تركيزه (0.1 m) يغلي عند (100.0512°C) فإن ثابت الغليان للماء يساوي :

- 5.12°C/m 512°C/m 0.0512°C/m 0.512°C/m

61- أذيب (36 g) من مادة غير إلكتروليتية وغير متطايرة في (800 g) من الماء فكانت درجة غليان المحلول (100.128°C) فإن الكتلة المولية لهذه المادة تساوي : (ثابت غليان الماء 0.512°C/m)

- 115.2 g 0.18 g 180 g 90 g

62- إذا علمت أن ثابت الغليان للماء يساوي (0.512°C/m) فإن المحلول المائي للسكر الذي تركيزه (2 m) يغلي عند درجة حرارة :

- 98.96°C 1.024°C 101.024°C 100°C

63- مقدار الانخفاض في درجة تجمد محلول اليوريا في الماء تركيزه (1 m) يساوي مقدار الانخفاض في درجة تجمد :

- محلول اليوريا تركيزه (0.5 m) . محلول السكر تركيزه (1 m) .
 محلول السكر تركيزه (0.5 m) . محلول السكر تركيزه (2 m) .

64- إذا علمت أن محلول اليوريا في الماء الذي تركيزه (2m) يتجمد عند (3.72°C) فإن ثابت التجمد للماء (K_{fp}) يساوي :

- 3.72°C/m 0.93°C/m 1.86°C/m 100.86°C/m

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

- 1- جزئ الماء قطبي. (لوجود فرق في السالبية الكهربائية، الأكسجين أكثر سالبية من الهيدروجين*)
- 2- يعتبر الماء مذيب عام . . (لأن الماء له ثابت عزل كبير)
- 3- يتميز الماء بخواص فريدة عن المركبات المشابهة له في التركيب .
(يعود ذلك إلى تجمع الجزئيات القطبية وتكوين الروابط الهيدروجينية بين جزئيات الماء)
- 4- الماء له قدرة عالية على الإذابة .
(يرجع ذلك إلى القيمة العالية لثابت العزل)

5 - تكون ماء التبخر .

(لأنه يحدث أحيانا أن يكون اتحاد ايونات الملح بجزيئات الماء قويا لدرجة أنه يتبلور)

6 - عدم وجود الماء في صورة نقية .

(لأنه يذوب كثير من المواد التي تتواجد معه بسبب ارتفاع ثابت العزل له)

7 - لا تذوب بعض المركبات الايونية في الماء .

(لأن قوى التجاذب بين أيوناتها أقوى من التجاذب التي تحدثه جزيئات الماء لهذه الايونات)

8 - يذوب الزيت في البنزين .

(بسبب انعدام قوى التناظر بينهما)

9 - تتكون بلورات مائية من كبريتات النحاس II .

(يكون اتحاد الايونات بجزيئات الماء قويا لدرجة أن الملح عندما يتبلور من المحلول المائي تنفصل البلورات متحدة

بالماء الذي يسمى ماء التبخر)

10- في بعض الأحيان عندما تنفصل بلورات المركب عن المحلول المائي تكون مرتبطة بعدد من جزيئات الماء .

(يكون اتحاد الايونات بجزيئات الماء قويا لدرجة أن الملح عندما يتبلور من المحلول المائي تنفصل البلورات متحدة

بالماء)

11- بعض المركبات الأيونية مثل كبريتات الباريوم ($BaSO_4$) وكربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) لا تذوب في

الماء.(لأن التجاذب بين الأيونات في بلورات تلك المركبات أقوى من التجاذب الذي تحدثه جزيئات الماء لهذه الأيونات)

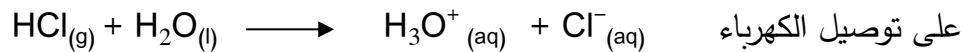
12- الأمونيا في حالتها النقية لا توصل التيار الكهربائي ولكن عند إذابتها في الماء فإن محلولاها يوصل التيار الكهربائي.

(لأن عند إذابته في الماء يتأين ويتكون كاتيون الأمونيوم وأنيون الهيدروكسيد حر الحركة فيصبح المحلول قادر



13- كلوريد الهيدروجين في حالته النقية لا يوصل التيار الكهربائي بينما محلوله المائي يوصل التيار الكهربائي.

(لأن عند إذابته في الماء يتأين ويتكون كاتيون الهيدرونيوم وأنيون الكلوريد حر الحركة فيصبح المحلول قادر



السؤال السادس: حل المسائل التالية:

1- محلول قياسي لكربونات الصوديوم حجمه (100 mL) و تركيزه (0.5 M) . احسب حجم الماء اللازم

اضافته إليه للحصول على محلول تركيزه (0.1 M) .

$$M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$$

$$100 \times 0.5 = 0.1 \times V_2$$

$$V_2 = 500 \text{ mL} \quad \Rightarrow V = V_2 - V_1 = 500 - 100 = 400 \text{ ml}$$

2- أذيب (45 g) من سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ في (500 g) من الماء فإذا كان ثابت غليان للماء يساوي $(0.52 \text{ } ^\circ\text{C.kg / mol})$ (C=12,H=1,O=16) احسب درجة غليان المحلول الناتج.

$$M_{wt} = (6 \times 12) + (8 \times 1) + (6 \times 16) = 180 \text{ g/mol}$$

$$n = m_s / M_{wt}$$

$$n = 45 \text{ g} / 180 \text{ g/mol} = 0.25 \text{ mol}$$

$$m = n / \text{kg solvent}$$

$$m = 0.25 / 0.5 \text{ kg} = 0.5 \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T = K_{fp} \times m$$

$$= 0.52 \times 0.5 = 0.26 \text{ C}$$

$$\text{درجة غليان المحلول} = 100 + 0.26 = 100.26 \text{ } ^\circ\text{C}$$

3- حضر محلول بإذابة (20.8 g) من النفثالين $C_{10}H_8$ في (100 g) من البنزين C_6H_6 فإذا علمت أن درجة غليان البنزين النقي ($80.1 \text{ } ^\circ\text{C}$) درجة تجمد البنزين النقي ($5.5 \text{ } ^\circ\text{C}$) ($C_{10}H_8 = 128$)

و المطلوب: أولاً : حساب درجة تجمد المحلول إذا علمت أن ثابت تجمد البنزين ($K_f = 5.2 \text{ } ^\circ\text{C.kg / mol}$)

$$n = m_s / M_{wt} = 20.8 / 128 = 0.1625 \text{ mol}$$

$$m = n / \text{kg solvent}$$

$$m = 0.1625 / 0.1 \text{ kg} = 1.625 \text{ mol/kg}$$

$$\Delta T = K_{fp} \times m$$

$$= 5.2 \times 1.625 = 8.45 \text{ C}$$

$$\text{درجة تجمد المحلول} = 5.5 - 8.45 = -2.95 \text{ } ^\circ\text{C}$$

ثانياً : حساب درجة غليان المحلول إذا علمت أن ثابت غليان البنزين $K_b = 2.53 \text{ } ^\circ\text{C.kg / mol}$

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$= 2.53 \times 1.625$$

$$= 4.11 \text{ C}$$

$$\text{درجة غليان المحلول} = 80.1 + 4.11 = 84.21 \text{ } ^\circ\text{C}$$

4- يستخلص كحول اللوراييل من زيت جوز الهند ويستخدم في صناعة المنظفات الصناعية محلول مكون من 5

من كحول اللوراييل و 10 g من البنزين يغلي عند ($80.87 \text{ } ^\circ\text{C}$) فإذا كانت درجة غليان البنزين النقي

($80.1 \text{ } ^\circ\text{C}$) وثابت الغليان للبنزين = ($2.53 \text{ } ^\circ\text{C.kg / mol}$) . احسب الكتلة الجزيئية للكحول

$$\Delta T = 80.1 - 80.87 = 0.77 \text{ C}$$

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$m = 0.77 / 2.53 = 0.304 \text{ mol/kg}$$

$$n = m \times \text{kg solvent}$$

$$= 0.304 \times 0.01 = 0.003 \text{ mol}$$

$$M_{wt} = m_s / n = 5 / 0.003 = 1666.6 \text{ g/mol}$$

5- مادة كتلتها الجزيئية هي (254 g/mol) أذيبت كتلة معينة منها في (45 g) إيثر فكان الارتفاع في درجة الغليان (0.585 °C) . احسب كتلة هذه المادة إذا علمت أن ثابت الغليان للإيثر = 2.16 °C.kg/mol

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$m = 0.585 / 2.16 = 0.27 \text{ mol /kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times K_g \text{ solvent}$$
$$= 0.27 \times 254 \times 0.045 = 3.1 \text{ g}$$

6- إذا علمت أن محلول اليوريا في الماء تركيزه (0.1 mol / kg) يغلي عند (100.052 °C) فاحسب قيمة ثابت الغليان للماء .

$$\Delta T = 100.052 - 100 = 0.052 \text{ C}$$

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$K_{bp} = 0.052 / 0.1 = 0.52^\circ \text{ C.Kg}$$

7- احسب كتلة الجليسرول $C_3H_8O_3$ اللازم إذابتها في (500 g) من الماء لكي يغلي المحلول الناتج عند (100.208 °C) علماً بأن: (ثابت غليان الماء = 0.52 °C.kg / mol ، H = 1 ، O = 16 ، C = 12)

$$M_{wt} = (3 \times 12) + (1 \times 8) + (3 \times 16) = 92$$

$$\Delta T = 100.208 - 100 = 0.208 \text{ C}$$

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$m = 0.208 / 0.52 = 0.4 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times K_g \text{ solvent}$$

$$= 0.4 \times 92 \times 0.5 = 18.4 \text{ g}$$

8- أذيب (2.5 g) من مادة صلبة غير الكتروليتية غير متطايرة في (72 g) من مذيب فتجمد المحلول عند 4.79 °C احسب الكتلة الجزيئية للمذاب علماً بأن درجة تجمد المذيب النقي (5.5 °C) وأن ثابت التجمد لهذا المذيب يساوي (5.1 °C.kg / mol)

$$\Delta T = 5.5 - 4.79 = 0.71 \text{ C}$$

$$\Delta T = K_{fp} \times m$$

$$m = 0.71 / 5.1 = 0.14 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times K_g \text{ solvent}$$

$$M_{wt} = 2.5 / 0.14 \times 0.072 \text{ kg} = 248 \text{ g/mol}$$

9- أذيب (6.67 g) من مادة غير إلكتروليتيّة وغير متطايرة في (20 g) من الماء وتمّ تعيين درجة غليان المحلول فوجد أنها تساوي (100.5 °C) فما الكتلة المولية لهذه المادة ؟ علماً بأن ثابت الغليان للماء يساوي (0.512 °C/m)

$$\Delta T = 100.5 - 100 = 0.5 \text{ C}$$

$$\Delta T = K_{bp} \times m$$

$$m = 0.5 / 0.52 = 0.96 \text{ mol/kg}$$

$$m_s = m \times M_{wt} \times K_g \text{ solvent}$$

$$M_{wt} = 6.67 / 0.96 \times 0.02 = 347.4 \text{ g/mol}$$

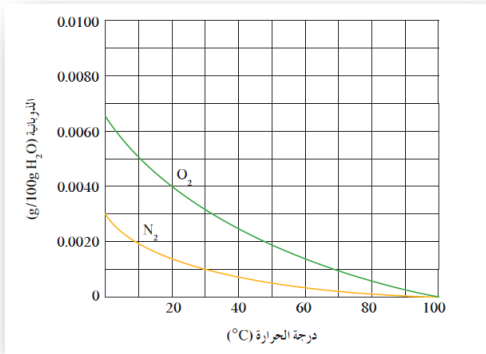
س7 الجمل التالية غير صحيحة اقرأها جيداً وبتعمّن ثم أعد كتابتها بحيث تكون صحيحة:

- 1 - يعتبر كلوريد الزئبق II (HgCl₂) من الالكتروليّات القوية .
..... يعتبر كلوريد الزئبق II (HgCl₂) من الالكتروليّات الضعيفة .
- 2- ارتفاع درجة غليان الماء بسبب وجود روابط تساهمية بين جزيئات الماء .
.....ارتفاع درجة غليان الماء بسبب وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء
- 3 - تذوب كبريتات الباريوم في الماء ومحلولها يوصل التيار الكهربائي .
..... كبريتات الباريوم شحيحة الذوبان في الماء ومحلولها لا يوصل التيار الكهربائي..
- 4- كلوريد الهيدروجين المسال يوصل التيار الكهربائي .
.....غاز كلوريد الهيدروجين المسال لا يوصل التيار الكهربائي.
- 5- - الرابطة بين ذرة الهيدروجين و الأكسجين في جزيء الماء غير قطبية .
.....الرابطة بين ذرة الهيدروجين و الأكسجين في جزيء الماء قطبية
- 6 - حمض البيركلوريك من الالكتروليّات الضعيفة .
..... حمض البيركلوريك من الالكتروليّات القوية
- 7- لا تختلف الالكتروليّات في درجة توصيلها للتيار الكهربائي وذلك لأن درجة تفككها (تأينها) متساوية .
... تختلف الالكتروليّات في درجة توصيلها للتيار الكهربائي وذلك لأن درجة تفككها (تأينها) غير متساوية
- 8- يفضل تنفيذ التفاعلات الكيميائية في المحاليل الصلبة
..... يفضل تنفيذ التفاعلات الكيميائية في المحاليل السائلة
- 9- المركبات الأيونية يمكنها أن توصل التيار الكهربائي وهي في حالتها الصلبة
..... المركبات الأيونية لا يمكن أن توصل التيار الكهربائي وهي في حالتها الصلبة
- 10- يزداد ذوبان الغاز في السائل بارتفاع درجة الحرارة
..... يزداد ذوبان الغاز في السائل بانخفاض درجة الحرارة
- 11- ذوبان غاز الأكسجين في الماء عند ضغط 104 kPa أعلى من ذوبانه عند ضغط 300 kPa
ذوبان غاز الأكسجين في الماء عند ضغط 104 kPa اقل من ذوبانه عند ضغط 300 kPa.

- 12- يمكن تحويل المحلول غير المشبع الى محلول مشبع بإذابة كميات أخرى من المذيب عند نفس درجة الحرارة .. يمكن تحويل المحلول غير المشبع الى محلول مشبع بإذابة كميات أخرى من المذاب عند نفس درجة الحرارة
- 13- عند زيادة حجم المحلول بالماء المقطر الى ضعف ماكان عليه يقل عدد مولات المذاب الى النصف عند زيادة حجم المحلول بالماء المقطر الى ضعف ماكان عليه لا يتغير عدد مولات المذاب .
- 14- الضغط البخاري للماء أقل من الضغط البخاري للمحلول المائي للجلوكوز الضغط البخاري للماء أعلى من الضغط البخاري للمحلول المائي للجلوكوز
- 15- عند إذابة 2 mol من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH = 40) في 100 g ماء . ينتج محلول تركيزه (2m) . عند إذابة 2 mol من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH = 40) في 100 g ماء . ينتج محلول تركيزه (20 m)
- 16- عندما يكون الكسر المولي للمذاب يساوي 0.5 فإن عدد مولات المذاب يساوي مثلى عدد مولات المذيب عندما يكون الكسر المولي للمذاب يساوي 0.5 فإن عدد مولات المذاب يساوي عدد مولات المذيب
- 17- محلولين متساويين في الحجم فإن المحلول المركز فيهما هو الذي يحتوي على عدد جرامات مذاب أكبر محلولين متساويين في الحجم فإن المحلول المركز فيهما هو الذي يحتوي على عدد مولات مذاب أكبر

س8 الرسم البياني التالي : يوضح ذوبانية غازي الأوكسجين والنيتروجين وهما المكونين الأساسيين للهواء الجوي عند

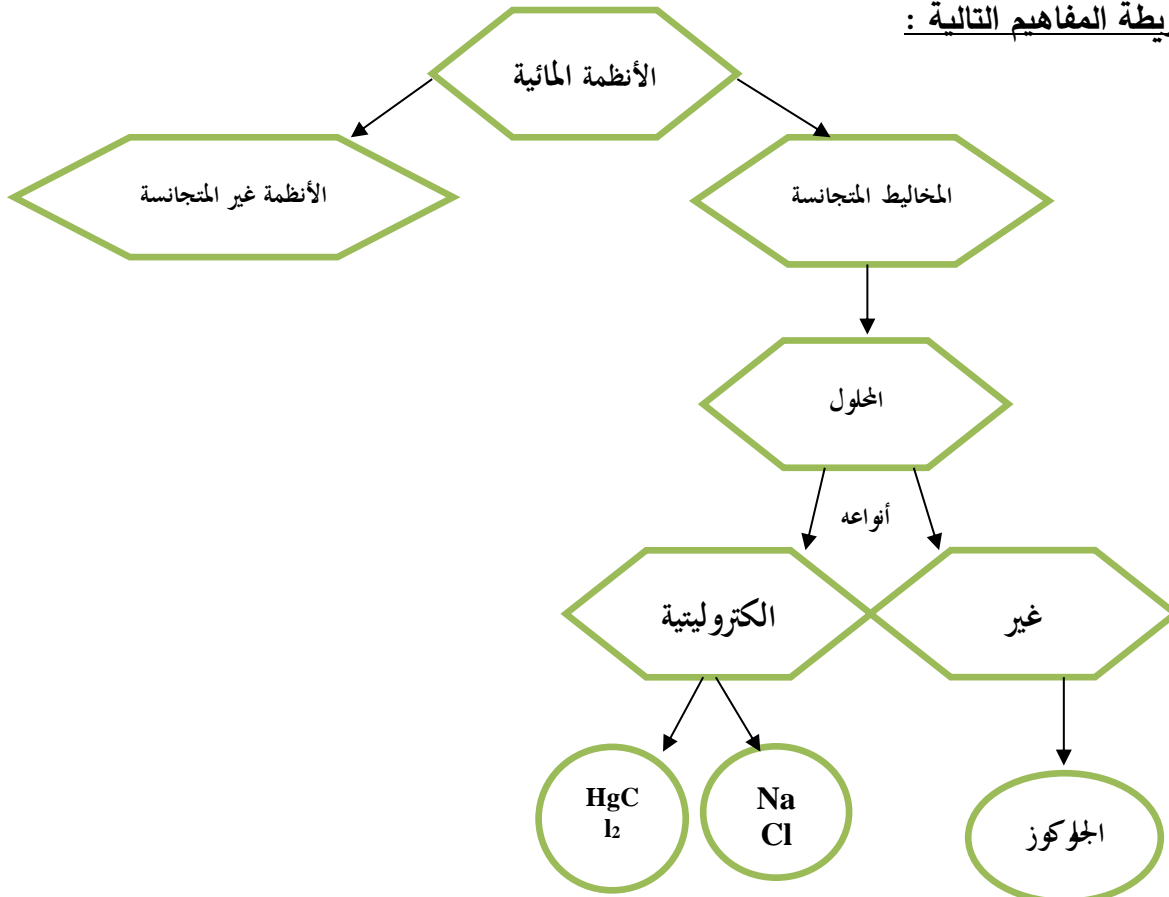
درجات حرارة مختلفة .



والمطلوب : -

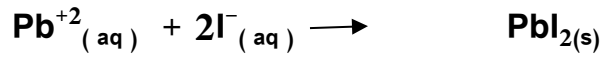
- 1 - استنتج العلاقة بين ذوبانية غازي (O₂ ، N₂) ودرجة الحرارة : تقل الذوبانية بزيادة درجة الحرارة علاقة عكسية
- 2 - ذوبانية غاز الأوكسجين في الماء الساخنأقل..... من ذوبانيته في الماء البارد .
- 3 - ذوبانية غاز النيتروجين في الماء الباردأعلى..... من ذوبانيته في الماء الساخن .
- 4 - ذوبانية غاز الأوكسجين في الماء عند (70°C) تساوي : 0.0010... g/100g H₂O
- 5 - ذوبانية غاز النيتروجين في الماء عند (0°C) تساوي : 0.0030 g/100g H₂O
- 6 - درجة الحرارة التي تكون عندها ذوبانية غاز الأوكسجين مساوية (0.0050 g/100g H₂O) تساوي : 10.. °C
- 7 - درجة الحرارة التي تكون عندها ذوبانية غاز النيتروجين أكبر ما يمكن هي : °C 0.....
- 8 - ذوبانية غاز الأوكسجين في الماء عند (10 °C)أعلى.. من ذوبانية غاز النيتروجين عند نفس الدرجة .
- 9 - ذوبانية غاز الأوكسجين وغاز النيتروجين تقل كلما ..زادت. درجة الحرارة , وتزداد كلما ..قلت. درجة الحرارة .

س 9 أكمل خريطة المفاهيم التالية :

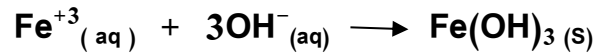


س 10 أكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة الناتجة عن مزج :

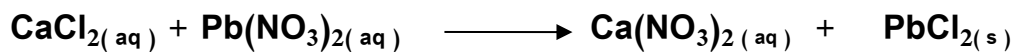
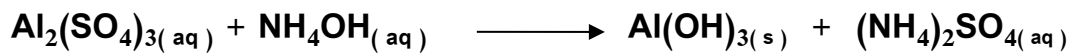
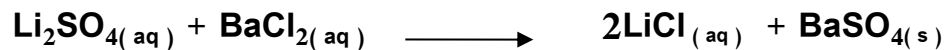
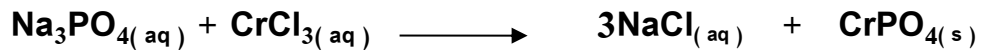
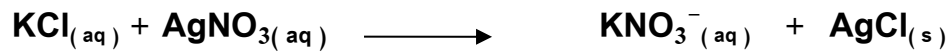
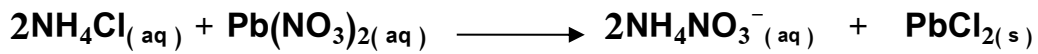
1 - محلول نترات الرصاص مع محلول يوديد الصوديوم



2- المحلول المائي لنيترات الحديد (III) مع محلول هيدروكسيد الصوديوم



س 11 أكمل المعادلات الكيميائية التالية :



الوحدة الثالثة

الكيمياء الحرارية

السؤال الأول: اكتب الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

- 1 - من أهم فروع الكيمياء الفيزيائية التي تهتم بدراسة التغيرات الحرارية التي ترافق التفاعلات الكيميائية .
(الكيمياء الحرارية)
- 2 - هو جزءاً معيناً من المحيط الفيزيائي الذي هو موضع الدراسة ويشكل أيضاً مجموعة أجسام مادية تتفاعل في ما بينها بطريقة تعكس نمطاً معيناً في بنية العالم المادي .
(النظام)
- 3 - هو ما تبقى من الفضاء الذي يحيط بالنظام .
(المحيط)
- 4 - هي الطاقة التي تتدفق داخل النظام أو خارجه بسبب وجود اختلاف في درجة الحرارة بين النظام ومحيطه .
(الحرارة)
- 5 - تفاعلات تنتج طاقة حرارية يمتصها المحيط خارج النظام .
(طاردة للحرارة)
- 6 - تفاعلات يمتص فيها النظام طاقة حرارية من المحيط خارج النظام .
(ماصة للحرارة)
- 7 - تفاعلات لا يمتص فيها النظام ولا تنتج طاقة حرارية من المحيط خارج النظام.
(لا حرارية)
- 8 - هو كمية الحرارة الممتصة أو المنطلقة خلال تفاعل كيميائي تحت ضغط ثابت.
(التغير في الإنثالبي)
- 9 - هي كمية الحرارة التي تنطلق أو تمتص عندما يتفاعل عدد من المولات للمواد المتفاعلة مع بعض خلال تفاعل كيميائي لتتكون مواد ناتجة.
(حرارة التفاعل)
- 10 - هي محصلة تغيرات الطاقة الناتجة عن تحطم الروابط الكيميائية في المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة في المواد الناتجة.
(حرارة التفاعل)
- 11 - التغير في المحتوى الحراري (الإنثالبي) المصاحب لتكوين مول واحد من المركب انطلاقاً من عناصره الأولية ، وأن جميع المواد تكون في حالتها القياسية عند 25°C . (حرارة التكوين القياسية)
- 12 - الظروف عند درجة حرارة $T = 298 \text{ K} = 25^{\circ}\text{C}$ وضغط $P = 1 \text{ atm} = 101.3 \text{ kPa}$ (الظروف القياسية)
- 13 - هي كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق مول واحد من المادة (عنصرية أو مركبة) احتراقاً تاماً في وفرة من الأكسجين أو الهواء الجوي عند 25°C وتحت ضغط يعادل 1 atm . (حرارة الاحتراق القياسية)
- 14 - حرارة التفاعل الكيميائي تساوي قيمة ثابتة سواء حدث هذا التفاعل مباشرة خلال خطوة واحدة أو خلال عدة خطوات .
(قانون هس)
- 15 - التفاعلات التي يكون التغير في الإنثالبي لها أكبر من صفر ($\Delta H_r > 0$) .
(ماص للحرارة)
- 16 - التفاعلات التي يكون التغير في الإنثالبي لها أصغر من صفر ($\Delta H_r < 0$)
(طارد للحرارة)
- 18 - التفاعلات التي يكون التغير في الإنثالبي لها يساوي من صفر ($\Delta H_r = 0$)
(لا حراري)
- 19 - التفاعلات التي يكون التغير في الإنثالبي لها إشارة موجبة ($\Delta H_r > +$) .
(ماص للحرارة)
- 20 - التفاعلات التي يكون التغير في الإنثالبي لها إشارة سالبة ($\Delta H_r > -$)
(طارد للحرارة)

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي:

- 1 - في الكيمياء الحرارية الفضاء والمحيط يشكلان النظام . (X)
- 2 - النظام مجموعة أجسام مادية تتفاعل فيما بينها . (✓)
- 3 - التفاعل التالي : $HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)} + 57kJ$ التغيير في المحتوى الحراري له يأخذ إشارة موجبة . (X)
- 4 - الجول يساوي (4.18) سعرات حرارية . (X)
- 5 - في التفاعلات الطاردة للحرارة يكون ($\Sigma\Delta H$ ناتجة) أكبر من ($\Sigma\Delta H$ متفاعله) . (X)
- 6 - في التفاعلات اللاحرارية يكون ($\Sigma\Delta H$ ناتجة) مساوية ($\Sigma\Delta H$ متفاعله) . (✓)
- 7 - في التفاعلات الطاردة للحرارة يكون لقيمة (ΔH) إشارة موجبة . (X)
- 8 - إذا كانت لقيمة (ΔH) إشارة موجبة فإن مجموع المحتويات الحرارية للمواد الناتجة أقل من مجموع المحتويات الحرارية للمواد الداخلة . (X)
- 9 - إذا كانت لقيمة (ΔH) إشارة موجبة فإن التفاعل يكون ماصاً للحرارة . (✓)
- 10- التفاعل التالي : $2CO_{(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)} + 568 kJ$ يدل على أن المحتوى الحراري لغاز (CO) أكبر من المحتوى الحراري لغاز (CO_2) . (✓)
- 11- إذا علمت أن : $N_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2NO_{(g)}, \Delta H = + 180kJ$ فإن المحتوى الحراري لغاز (NO) أكبر من مجموع المحتويات الحرارية لغازي (O_2)، (N_2) بمقدار (90kJ) . (✓)
- 12- إذا كانت حرارة التكوين القياسية لأكسيد الحديد III (Fe_2O_3) ولأكسيد الحديد المغناطيسي (Fe_3O_4) هي على الترتيب (-824 , -1218 kJ/mol) فإن التفاعل التالي : $6 Fe_2O_{3(s)} \longrightarrow 4 Fe_3O_{4(s)} + O_{2(g)}$ طارد للحرارة . (✓)
- 13- المحتوى الحراري لغاز الأوكسجين (O_2) يساوي المحتوى الحراري للصوديوم (Na) الصلب في الظروف القياسية . (✓)
- 14- حرارة التكوين القياسية لغاز الميثان (CH_4) تساوي حرارة التكوين لنصف مول من غاز الميثان عند نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة . (X)
- 15- حرارة التكوين القياسية للمركب تساوي المحتوى الحراري له . (✓)
- 16- المحتوى الحراري لمول من غاز النيتروجين يساوي المحتوى الحراري لنصف مول منه عند نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة . (✓)
- 17- الطاقة المصاحبة للتغير التالي : $2H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2H_2O_{(g)}, \Delta H = - 936kJ$ تسمى حرارة التكوين القياسية للماء . (X)
- 18- الطاقة المصاحبة للتغير التالي : $SO_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \longrightarrow SO_{3(g)}, \Delta H = + 49kJ$ تسمى حرارة الاحتراق القياسية لغاز ثاني أكسيد الكبريت . (X)

التوجيه الفني العام للعلوم-اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء - بنك الكيمياء -الصف الحادي عشر العلمي - (الجزء الأول)- 2020/2019 (38)

- (X) 19- حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) تساوي حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم .
- 20- إذا علمت أن تكوين (32 g) من غاز الميثان (CH_4) يصاحبه انطلاق (150 kJ) فإن حرارة التكوين القياسية للميثان تساوي ($- 75 \text{ kJ/mol}$) ($C = 12 , H = 1$) . (✓)
- 21 - التغير في المحتوى الحراري (ΔH) لتفاعل ما يختلف باختلاف الطريق الذي يسلكه التفاعل ولا يعتمد على الحالتين الابتدائية والنهائية للتفاعل . (X)
- 22- المحتوى الحراري للعنصر في حالته القياسية يساوي صفرأ (✓)
- 23- قيمة (ΔH) في التفاعلات الماصة للحرارة موجبة . (✓)
- 24- التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)} + 184.6 \text{ kJ}$ (X)
- تسمى حرارة التكوين القياسية لغاز كلوريد الهيدروجين
- 25- يسمى التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $N_{2(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow N_2O_{4(g)} , \Delta H^0_c = + 9.6 \text{ kJ/mol}$ (X)
- بحرارة الاحتراق القياسية للنيتروجين
- 26- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $C_{(g)} + \frac{1}{2} O_{2(g)} \rightarrow CO_{(g)}$ (X)
- يعتبر حرارة احتراق قياسية للكربون
- (
- 27- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي $CO_{(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} \Delta H = -283.5 \text{ kJ/mol}$ (✓)
- يعتبر حرارة احتراق قياسية لغاز CO .
- 28- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي $CO_{(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} \Delta H = -283.5 \text{ kJ/mol}$ (X)
- يعتبر حرارة تكوين قياسية لغاز CO_2
- 29- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $H_{(g)} + Cl_{(g)} \rightarrow HCl_{(g)} , \Delta H = -432 \text{ kJ/mol}$ (X)
- يعتبر حرارة تكوين قياسية لغاز H-Cl .
- 30- إذا كانت حرارة التكوين القياسية لأكسيد الزنك (ZnO) تساوي $- 348 \text{ kJ / mol}$ ، فإن حرارة الاحتراق القياسية للزنك (Zn) تساوي ($+ 348 \text{ kJ / mol}$) (X)
- 31- التغير في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي يكون أقل ما يمكن عندما يتم هذا التفاعل في خطوة واحدة (X)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:

- 1 - في تفاعل ما إذا كانت قيمة (متفاعلات) ΔH أكبر من (نواتج) ΔH ، فإن قيمة ΔH_r لهذا التفاعل لها إشارة سالبة ويكون هذا التفاعل من النوع الطارد للحرارة .
- 2 - في التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة يكون التغير في الإنثالبي للمواد المتفاعلة أكبر من التغير في الإنثالبي للمواد الناتجة .
- 3 - التفاعل التالي: $I_{2(s)} + H_{2(g)} + 51.8 \text{ kJ} \rightarrow 2HI_{(g)}$ يعتبر من النوع الماص للحرارة

4 - في التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة يكون كمية الحرارة المصاحبة لتفكيك الروابط في جزيئات المتفاعلات أكبر من كمية الحرارة المصاحبة لتكوين الروابط في جزيئات النواتج.

5 - حسب المعادلة الحرارية التالية $\text{CH}_3\text{OH}_{(l)} \longrightarrow \text{CH}_3\text{OH}_{(g)} \Delta H = +37 \text{ kJ / mol}$ فإن التغير في الإنثالبي لبخار الميثانول أكبر من التغير في الإنثالبي للميثانول السائل

6 - حسب المعادلة الكيميائية الحرارية التالية : $2\text{H}_2_{(g)} + \text{O}_2_{(g)} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} , \Delta H = - 572 \text{ kJ / mol}$ فإن حرارة الاحتراق القياسية للهيدروجين تساوي -286 kJ / mol

7 - من المعادلة الحرارية التالية : $4\text{Cr}_{(s)} + 3\text{O}_2_{(g)} \longrightarrow 2\text{Cr}_2\text{O}_3_{(s)} , \Delta H = - 2282 \text{ kJ}$ نستنتج أن : حرارة التكوين القياسية لأكسيد الكروم (III) تساوي -1141 kJ / mol

8 - إذا كان المحتوى الحراري لأكسيد الألومنيوم $\text{Al}_2\text{O}_3_{(s)}$ يساوي -1670 kJ/mol ، فإن حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تساوي -835 kJ/mol

9 - عند احتراق (4 g) من غاز الميثان ($\text{CH}_4 = 16$) احتراقاً تاماً ينطلق 220 kJ فإن حرارة الإحتراق القياسية لغاز الميثان تساوي -880 KJ/ mol

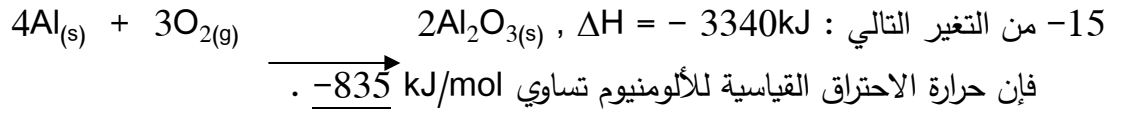
10- إذا كانت حرارة الاحتراق القياسية لغاز الإيثان ($\text{C}_2\text{H}_6 = 30$) تساوي -1560 kJ/mol ، فإن كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق (15 g) من غاز الإيثان تساوي -780 kJ .

11- إذا كانت كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق (5.7 g) من مركب عضوي تساوي (273.5) وحرارة الاحتراق القياسية لهذا المركب العضوي تساوي -5470.4 kJ/mol فإن الكتلة الجزيئية لهذا المركب تساوي 114 g/mol

12- إذا كانت حرارة احتراق (20 g) من الكالسيوم ($\text{Ca} = 40$) تساوي -318 kJ ، فإن حرارة التكوين القياسية لأكسيد الكالسيوم CaO تساوي -636 kJ/mol

13- من المعادلة الحرارية التالية: $2\text{Al}_{(s)} + \text{Fe}_2\text{O}_3_{(s)} \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3_{(s)} + 2\text{Fe}_{(s)} , \Delta H = -847.8 \text{ kJ}$ فإن كمية الحرارة الناتجة من تفاعل 13.5 g من الألومنيوم ($\text{Al}=27$) تساوي -211.95 kJ

14- بالاستعانة بالمعادلتين التاليتين : $\text{C}_{(s)} + \frac{1}{2} \text{O}_2_{(g)} \longrightarrow \text{CO}_{(g)} , \Delta H = - 109 \text{ kJ / mol}$ $\text{CO}_{(g)} + \frac{1}{2}\text{O}_2_{(g)} \longrightarrow \text{CO}_2 \Delta H = -283.5\text{kJ/mol}$ نستنتج أن حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني اكسيد الكربون تساوي -392.5 kJ/mol

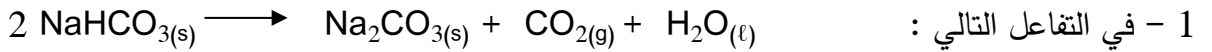


16- إذا كانت حرارة احتراق (4 g) من الإيثان (C_2H_6) تساوي ($- 208kJ$) فإن حرارة الاحتراق القياسية للإيثان تساوي -1560 kJ/mol . ($C = 12$, $H = 1$)

17- إذا كانت حرارة التكوين القياسية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 تساوي (-394 kJ/mol) فإن حرارة الاحتراق القياسية للكربون تساوي -394 kJ/mol .

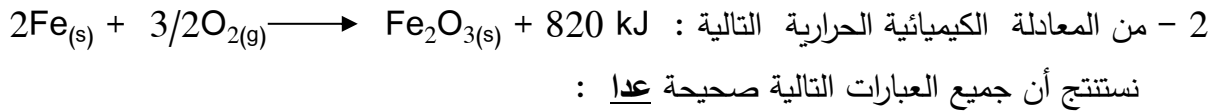
18- إذا علمت أن حرارة التكوين القياسية لكل من (Cr_2O_3 , Al_2O_3) هي على الترتيب (-1670 , -1246 kJ/mol) فإن التفاعل التالي : $2Cr + Al_2O_3 \longrightarrow 2Al + Cr_2O_3$ يكون ماص للحرارة .

السؤال الرابع: ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:



إذا كان مجموع المحتويات الحرارية للمواد الناتجة يساوي 1767 kJ - ، وحرارة التكوين القياسية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية تساوي 948 kJ / mol - ، فإن هذا التفاعل:

- ماص للحرارة وقيمة ΔH له $819 \text{ kJ} =$ - طارد للحرارة وقيمة ΔH له $819 \text{ kJ} =$ +
 ماص للحرارة وقيمة ΔH له $129 \text{ kJ} =$ + طارد للحرارة وقيمة ΔH له $129 \text{ kJ} =$ -



- حرارة التكوين القياسية لأكسيد الحديد تساوي 820 kJ / mol - .
 حرارة الاحتراق القياسية للحديد تساوي 410 kJ / mol - .
 حرارة التفاعل تساوي 820 kJ - .
 المحتوى الحراري للناتج أكبر من المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة

3 - إذا كانت كمية الحرارة المصاحبة لاحتراق $20g$ من الكالسيوم $Ca = 40$ تساوي $318kJ$ ، فإن حرارة التكوين القياسية لأكسيد الكالسيوم CaO تساوي :

- $- 636 \text{ kJ/mol}$ $- 318 \text{ kJ/mol}$ $+ 318 \text{ kJ/mol}$ $+ 636 \text{ kJ/mol}$

4 - المادة التي حرارة تكوينها القياسية تساوي صفر من بين المواد التالية :

- $Hg(g)$ $F_2(g)$ $I_2(g)$ $Br_2(g)$

5 - إذا كانت حرارة الاحتراق القياسية لكل من H_2 , C , Mg , Al على الترتيب تساوي :
(- 286 , - 394 , - 609 , - 835) kJ/mol ، فإن أقل المركبات التالية محتوى حراري من بين
المركبات التالية هو :



6 - في تفاعل ما إذا كانت كمية الحرارة المصاحبة لتفكيك الروابط في جزيئات المتفاعلات أكبر من كمية الحرارة
المصاحبة لتكوين الروابط في النواتج فإن هذا التفاعل يكون

من التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة من التفاعلات الكيميائية الماصة للحرارة
 من التفاعلات الكيميائية اللاحرارية من التفاعلات الكيميائية التي لا ينطبق عليها قانون هس

7 - الطاقة التي تتدفق داخل النظام أو خارجه بسبب وجود اختلاف في درجة الحرارة بين النظام ومحيطه هي :
 درجة الحرارة . الحرارة النوعية . الحرارة . الطاقة النوعية .

8- في التفاعلات الطاردة للحرارة يكون :

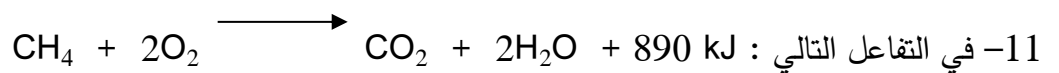
$(\Sigma\Delta H_{\text{نتيجة}})$ أكبر من $(\Sigma\Delta H_{\text{متفاعلة}})$ $(\Sigma\Delta H_{\text{نتيجة}})$ أقل من $(\Sigma\Delta H_{\text{متفاعلة}})$
 $(\Sigma\Delta H_{\text{نتيجة}})$ مساوية $(\Sigma\Delta H_{\text{متفاعلة}})$ تكون لقيمة (ΔH) إشارة موجبة

9- في التفاعلات الماصة للحرارة يكون :

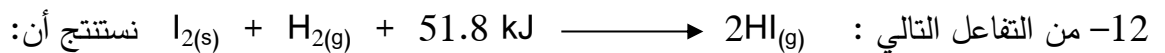
قيمة التغير في الإنثالبي أقل من الصفر قيمة التغير في الإنثالبي أكبر من الصفر
 قيمة التغير في الإنثالبي مساوية الصفر قيمة التغير في الإنثالبي سالبة أو موجبة

10- إذا كانت (ΔH) لتفاعل ما لها إشارة موجبة فإن التفاعل :

لا حراري . طارد للحرارة . لا يتبادل الحرارة مع المحيط . ماص للحرارة .



يطرد النظام الحرارة إلى محيطه . يمتص النظام الحرارة من محيطه .
 النظام لا يطرد ولا يمتص الحرارة . لا تتغير درجة حرارة النظام .



المحتوى الحراري (الإنثالبي) لمولين من يوديد الهيدروجين يساوي (+ 51.8 kJ) .
 حرارة التكوين القياسية ليوديد الهيدروجين يساوي (+ 51.8 kJ) .
 التغير في المحتوى الحراري (ΔH) له إشارة سالبة .
 التفاعل طارد للحرارة .

13- إذا كانت حرارة التكوين القياسية للماء السائل (H₂O) تساوي (-286 kJ/mol) فإن احتراق مولين من الهيدروجين (H₂) تساوي :

-286 kJ/mol - 572 kJ/mol - 143 kJ/mol + 286 kJ/mol

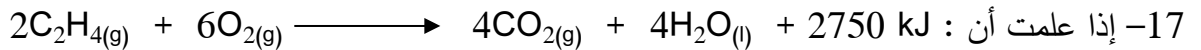
14- حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم (Al₂O₃) تساوي :

- حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم .
 حرارة الاحتراق لمولين من الألومنيوم .
 حرارة الاحتراق لنصف مول من الألومنيوم .
 حرارة الاحتراق لأربعة مولات من الألومنيوم .

15- إذا علمت أن تكوين (8 g) من غاز الميثان (CH₄) يصاحبه انطلاق (37.5 kJ) فإن حرارة التكوين القياسية للميثان تساوي :

- 75 kJ/mol - 300 kJ/mol -4.7 kJ/mol + 75 kJ/mol

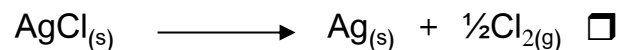
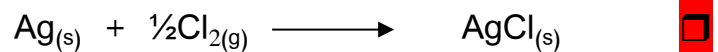
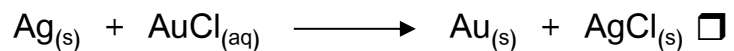
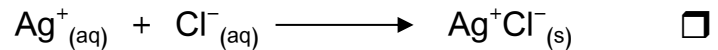
16- حرارة التكوين القياسية لأحد الأنواع التالية لا تساوي (صفرًا) هو :



فإن حرارة الاحتراق القياسية للإيثين (بـ kJ/mol) تساوي :

- 1375 + 1375 - 2750 + 5500

18- التغير الحراري ΔH المصاحب لأحد التفاعلات التالية يسمى حرارة التكوين القياسية لكوريد الفضة AgCl_(s) وهو :



19- حرارة الاحتراق القياسية :

- حرارة منطلقة وتحسب للمول الواحد عند احتراقه التام بوجود وفرة من الأكسجين .
 حرارة ممتصة وتحسب لأي كمية من المادة عند احتراقها التام بوجود وفرة من الأكسجين .
 حرارة منطلقة أو ممتصة وتحسب للمول الواحد عند احتراقه التام بوجود وفرة من الأكسجين .
 التغير في الإنثالبي لها يأخذ إشارة موجبة عند احتراق مول واحد احتراقاً تاماً .

السؤال الخامس: علل (فسر) ما يلي:

1 - الحرارة المصاحبة للتغير التالي: $C_{(s)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \rightarrow CO_{(g)}$ لا تمثل حرارة الاحتراق القياسية للكربون . لأن احتراق الكربون غير تام لتكوين أول أكسيد الكربون لعدم وجود كمية وافرة من الأوكسجين لتكوين غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2

2 - حرارة التكوين القياسية للماء السائل (H_2O) تساوي حرارة الاحتراق القياسية لغاز الهيدروجين (H_2) .

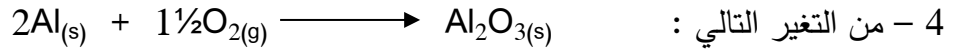
لأن كمية الحرارة المنطلقة عند تكوين مول واحد من H_2O تساوي كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق مول واحد من H_2 طبقاً



3 - الحرارة المصاحبة للتغير التالي: $SO_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} + 49kJ \rightarrow SO_{3(g)}$

لا تعتبر حرارة احتراق القياسية لغاز ثاني أكسيد الكبريت .

لأن الحرارة في التفاعل السابق حرارة ممتصة بينما حرارة الاحتراق القياسية هي كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق واحد مول من المادة احتراقاً تاماً في الظروف القياسية ,

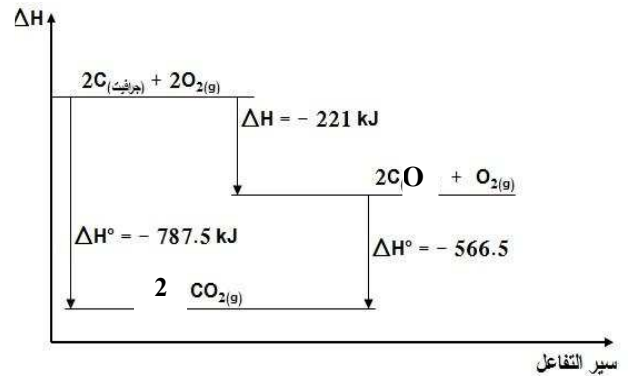
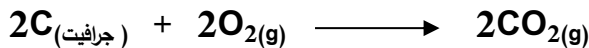


4 - من التغير التالي : فإن حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تساوي نصف حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم .

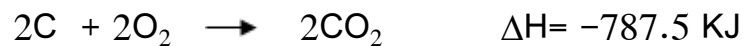
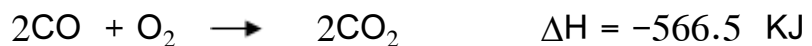
لأنه عند تكوين مول واحد من أكسيد الألومنيوم من عناصره الأولية في حالتها القياسية يحترق مولين من الألومنيوم احتراقاً تاماً وحيث أن حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تحسب للمول الواحد منه وليس للمولين ،لذلك حرارة الاحتراق القياسية للألومنيوم تساوي نصف حرارة التكوين القياسية لأكسيد الألومنيوم .

5 - من المخطط التالي :

مجموع التغيرات الحرارية فيه يمكن تمثيلها بالتفاعل التالي :



- أكتب المعادلات الحرارية الحادثة:



- حدد أي المواد السابقة (CO أم CO_2) الأكبر محتوى حراري ؟ CO أكبر محتوى حراري من CO_2

- في التفاعل السابق يكون اتجاه تدفق الحرارة من ..C..(النظام) .. الى .. CO_2 ..(المحيط) لأن النظام

طارد للحرارة ...

الجمل التالية غير صحيحة أقرأها جيداً وبتمعن ثم أعد كتابتها بحيث تكون صحيحة:

1 - التفاعل الماص للحرارة يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H < 0$

التفاعل الماص للحرارة يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H > 0$

2 - التفاعل الطارد للحرارة يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H > 0$

. التفاعل الطارد للحرارة يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H < 0$

3 - التفاعل اللاحراري يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H < 0$

التفاعل اللاحراري يكون التغير في الإنتالبي $\Delta H = 0$

4 - في التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة التغير في الإنتالبي موجب ويطرد النظام الحرارة للمحيط

في التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة التغير في الإنتالبي سالب ويطرد النظام الحرارة للمحيط

5 - في التفاعلات الكيميائية الماصة للحرارة التغير في الإنتالبي سالب ويطرد النظام الحرارة للمحيط

في التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة التغير في الإنتالبي سالب ويطرد النظام الحرارة للمحيط

6 - في التفاعلات الكيميائية اللاحرارية لا تغيير في الإنتالبي ويطرد النظام الحرارة للمحيط ولا يمتص حرارة

في التفاعلات الكيميائية اللاحرارية لا تغيير في الإنتالبي ولا يطرده النظام الحرارة للمحيط ولا يمتص حرارة

7 - قيمة (ΔH) في التفاعلات الماصة للحرارة لها قيمة سالبة

قيمة (ΔH) في التفاعلات الماصة للحرارة لها قيمة موجبة

8 - التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g) + 184.6kJ$

تسمى حرارة التكوين القياسية لغاز كلوريد الهيدروجين

التغير في المحتوى الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g) + 184.6kJ$

يسمى حرارة التفاعل

9 - يسمى التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي:

$N_2(g) + 2O_2(g) \rightarrow N_2O_4(g), \Delta H^0 = + 9.6 \text{ kJ / mol}$ بحرارة الاحتراق القياسية للنيتروجين

يسمى التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي:

$N_2(g) + 2O_2(g) \rightarrow N_2O_4(g), \Delta H^0 = + 9.6 \text{ kJ / mol}$ بحرارة التفاعل

10- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $C(g) + 1/2 O_2(g) \rightarrow CO(g)$ يعتبر حرارة احتراق قياسية للكربون

التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي: $C(g) + 1/2 O_2(g) \rightarrow CO(g)$ يعتبر حرارة تكوين قياسية لأول أكسيد الكربون

11- التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي $\Delta H = -283.5kJ/mol$ $CO(g) + 1/2 O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$

(يعتبر حرارة تكوين قياسية لغاز CO_2)

التغير الحراري المصاحب للتفاعل التالي $CO_2(g) - 283.5 = kJ/mol$ $CO(g) + 1/2 O_2(g) \rightarrow$

يعتبر حرارة احتراق قياسية لغاز CO

12- التغير في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي يكون أقل ما يمكن عندما يتم هذا التفاعل في خطوة واحدة

التغير في المحتوى الحراري لأي تفاعل كيميائي قيمة ثابتة ،سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات

السؤال السادس: أجب عن الأسئلة التالية:

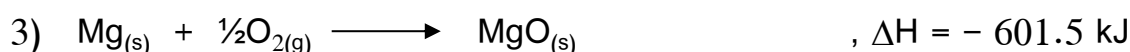
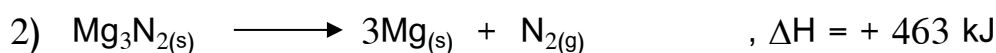
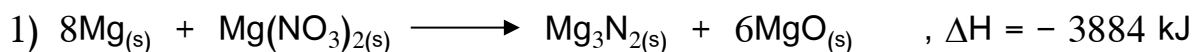
1 - أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :

نوع التفاعل (ماص- طارد- لا حراري)	قيمة (ΔH)	التفاعل الكيميائي
ماص	موجبة	$SO_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} + 49kJ \longrightarrow SO_{3(g)} - 1$
طارد	سالبة	$2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2Na^+Cl^-_{(s)} + 411.2 kJ - 2$
طارد	سالبة	$N_{2(s)} + 3O_{2(g)} + H_{2(g)} \longrightarrow 2HNO_{3(l)} + 348 kJ - 3$
لا حراري	صفر	$CH_3COOH_{(l)} + C_2H_5OH_{(l)} \rightarrow CH_3COOC_2H_5_{(l)} + H_2O_{(l)} - 4$

2- أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب :

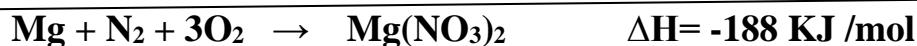
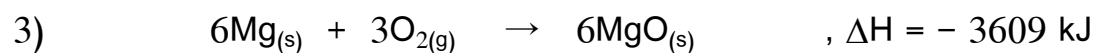
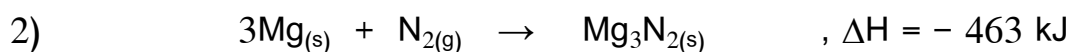
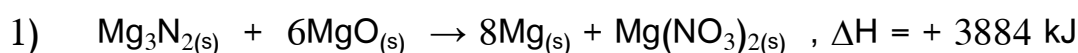
التفاعلات اللاحرارية	التفاعلات الماصة	التفاعلات الطاردة	وجه المقارنة
تساوي الصفر	أكبر	أقل	قيمة ΔH (أكبر أو أقل أو تساوي الصفر)
-	موجبة	سالبة	إشارة التغير في المحتوى الحراري (ΔH)
نتيجة $\Delta H \Sigma$ تساوي المتفاعله $\Delta H \Sigma$	أكبر متفاعله $\Delta H \Sigma$	نتيجة $\Delta H \Sigma$ أصغر متفاعله $\Delta H \Sigma$	العلاقة بين ناتجة $\Sigma \Delta H$ و متفاعله $\Sigma \Delta H$

3 - أعطيت المعادلات الحرارية التالية :



والمطلوب حساب حرارة التكوين القياسية لنيترات المغنيسيوم ($Mg(NO_3)_2$) .

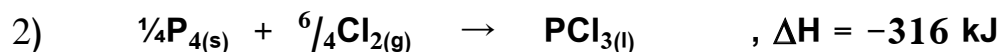
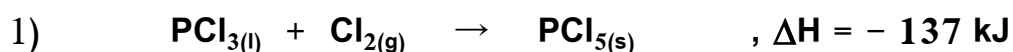
الحل : بضرب المعادلة (1) في -1 ، والمعادلة (2) في -1 ، والمعادلة (3) في 6 ثم الجمع الجبري :



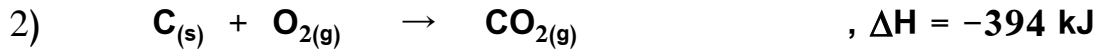
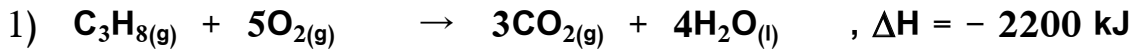
4 - احسب حرارة التكوين القياسية لخامس كلوريد الفوسفور الصلب من المعادلات التالية :



الحل : بضرب المعادلة (1) في 1 ، والمعادلة المعادلة (2) في $\frac{1}{4}$ ، ثم الجمع الجبري :



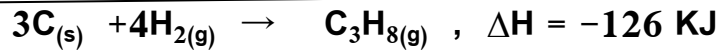
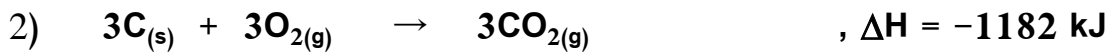
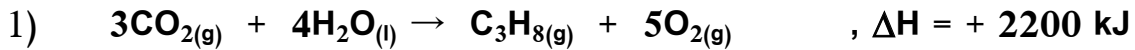
5 - مستعيناً بالمعادلات الحرارية التالية :



احسب قيمة ΔH للتفاعل التالي :



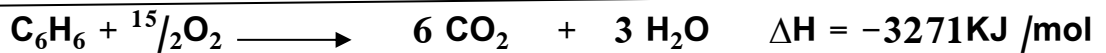
الحل : للحصول على قيمة ΔH المعادلة المطلوبة نضرب المعادلة (1) في -1 , والمعادلة (2) في 3 , والمعادلة (3) في 4 , ثم الجمع الجبري للمعادلات الثلاث:



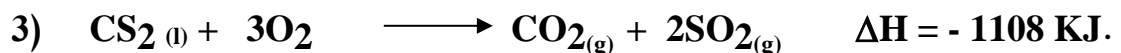
6 - استخدم المعلومات التالية لحساب حرارة الاحتراق القياسية للبنزين (C_6H_6) :



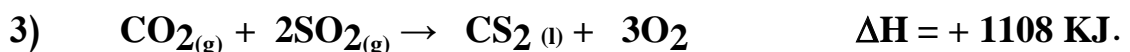
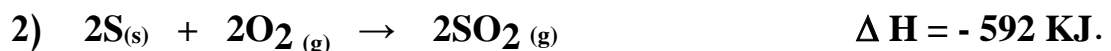
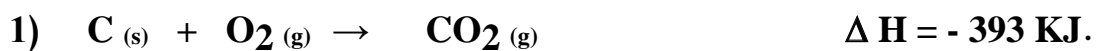
الحل : نضرب المعادلة (1) في -1 , والمعادلة (2) في 6 , والمعادلة (3) في 3 , ثم الجمع الجبري للمعادلات :



7 - احسب حرارة تكوين CS_2 مستعيناً بالمعادلات الحرارية التالية :



الحل : بضرب المعادلة (1) في 1 والمعادلة (2) في 2 , وضرب المعادلة (3) في -1 , ثم الجمع الجبري للمعادلات:



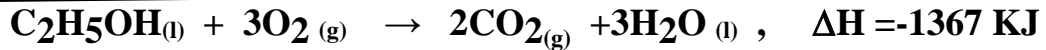
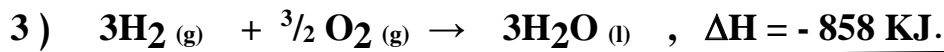
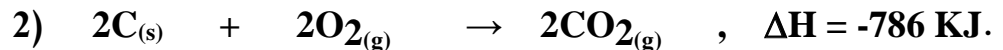
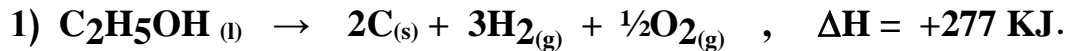


3)

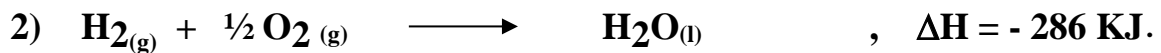
أحسب حرارة الأحتراق القياسية للإيثانول السائل طبقاً للمعادله التالية:



الحل : نضرب المعادلة (1) في -1 , والمعادلة (2) في 2 , والمعادلة (3) في 3 , ثم الجمع الجبري للمعادلات :

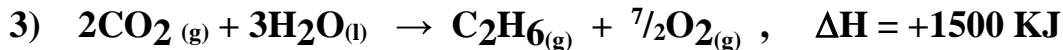


9 - من المعادلات الحرارية التالية:

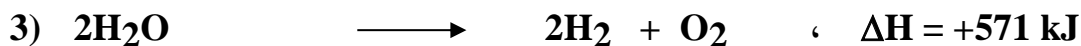


أحسب حرارة التكوين القياسية للإيثان (C_2H_6) طبقاً للمعادله التالية: $2C_{(s)} + 3H_2 (g) \rightarrow C_2H_6 (g)$, $\Delta H = ? \text{ KJ}$

الحل : بضرب المعادلة (1) في 2 , والمعادلة (2) في 3 , والمعادلة (3) في $-\frac{1}{2}$, ثم الجمع الجبري للمعادلات :

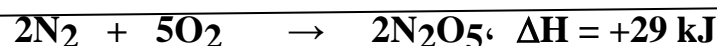


10- مستعيناً بالمعادلات الحرارية التالية:



إحسب الطاقة الحرارية المصاحبة للتفاعل التالي: $2N_2 + 5O_2 \rightarrow 2N_2O_5$, $\Delta H = ? \text{ kJ}$

الحل : بضرب المعادلة (1) في 2 , والمعادلة (2) في 2 , والمعادلة (3) في 1 , ثم الجمع الجبري للمعادلات :

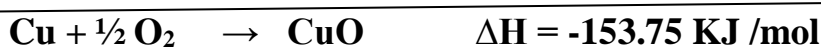
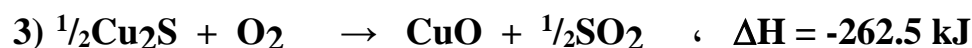
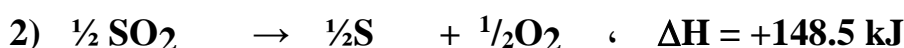
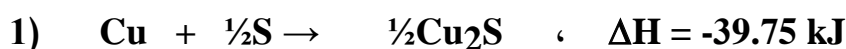


11- مستعيناً بالمعادلات الحرارية التالية:



إحسب حرارة التكوين القياسية لأكسيد النحاس II

الحل : بضرب المعادلة (1) في $\frac{1}{2}$, والمعادلة (2) في $-\frac{1}{2}$, والمعادلة (3) في $\frac{1}{2}$, ثم الجمع الجبري للمعادلات :

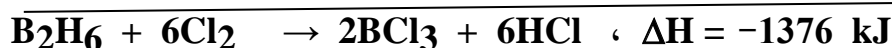
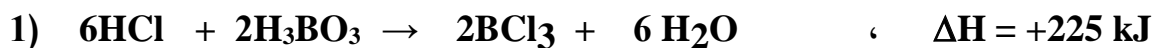


12- مستعيناً بالمعادلات الحرارية التالية:



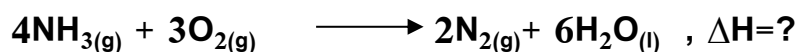
فاحسب حرارة التفاعل التالي : $\text{B}_2\text{H}_6 + 6\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{BCl}_3 + 6\text{HCl}$ ، $\Delta H = ? \text{ kJ}$

الحل : بضرب المعادلة (1) في -2 , والمعادلة (2) في 1 , والمعادلة (3) في 12 , ثم الجمع الجبري للمعادلات :



13 - إذا علمت أن حرارة التكوين القياسية لكل من (الماء , الامونيا هي -286 , -46 كيلو جول / مول)

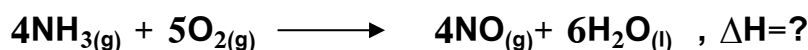
على الترتيب ، احسب التغير في المحتوى الحراري للتفاعل التالي:



$$\Delta H_{\text{reaction}} = \Delta H^0_{\text{products}} - \Delta H^0_{\text{Reactants}} \quad \text{الحل :}$$

$$\Delta H = [(6 \times -286) + (2 \times 0)] - [(4 \times -46) + (3 \times 0)] = -1532 \text{ KJ}$$

14 - التفاعل التالي يمثل احتراق غاز الامونيا في جو من الاكسجين في وجود البلاتين الساخن كعامل مساعد :



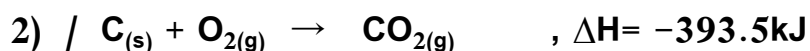
احسب التغير في المحتوى الحراري لهذا التفاعل علماً بأن حرارة التكوين القياسية لكل من :

(الماء , أكسيد النيتريك , الامونيا هي على الترتيب -286 , +90 , -46 كيلو جول / مول)

$$\Delta H_{\text{reaction}} = \Delta H^0_{\text{products}} - \Delta H^0_{\text{Reactants}} \quad \text{الحل :}$$

$$\Delta H = [(6 \times -286) + (4 \times 90)] - [(4 \times -46) + (5 \times 0)] = -1172 \text{ KJ}$$

15 - من التفاعلات الحرارية التالية :



أحسب حرارة التكوين القياسية لغاز CO ؟

الحل :

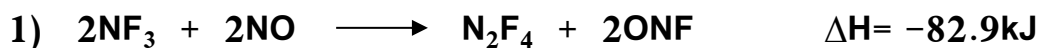
من المعادلة (2) نستنتج أن حرارة التكوين القياسية لغاز CO₂ تساوي -393.5 كيلو جول /مول

ثم بالتعويض في المعادلة (1) بالعلاقة التالية: $\Delta H_{\text{reaction}} = \Delta H^0_{\text{products}} - \Delta H^0_{\text{Reactants}}$

$$-283 = [(1 \times -393.5)] - [(1 \times x) + (\frac{1}{2} \times 0)]$$

ومنها (x) حرارة تكوين CO تساوي -110.5 kJ

16 - من المعادلات الحرارية التالية:



احسب حرارة التفاعل التالي:



الحل : بضرب المعادلة (1) في 1 ، والمعادلة (2) في -2 ، والمعادلة (3) في 1 ثم الجمع الجبري :

