

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أحمد حسين

الملف اختبار قصير نموذج (1) مع الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعالييل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

الإجابات فقط: نهاية لبيد

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

H.O.C.

وزارة التربية

الصف: العاشر \

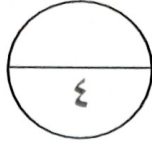
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء و الفيزياء

Ahmad Hussain

السؤال الأول: أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ١/٢)

① يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات الفيزيائية

② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد الناتجة من التفاعل

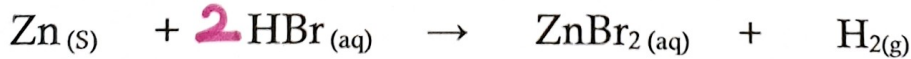
③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب من التفاعلات الغرضائية

السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١):

(أ) يُعتبر التفاعل التالي $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ من التفاعلات المتجانسة

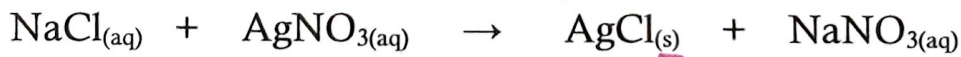
لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه من نفس الحالة الفيزيائية (الغازية)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢):



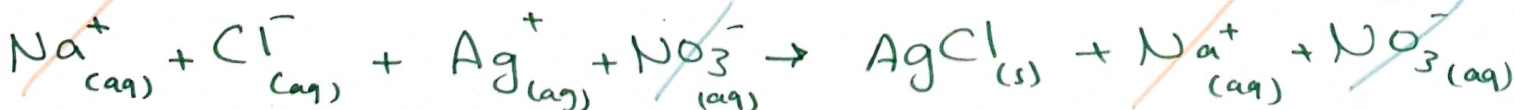
السؤال الثالث: عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي: (١ x ١)

راسب



Na^+, NO_3^-

الأيونات المتفرجة هي:



العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

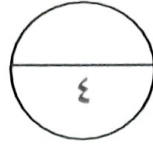
الصف: العاشر \

الاسم:

الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

(الفترة الدراسية الثاني)



وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

• السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x ١/٢)

① عند إضافة محلول اليود الى النشأ يحدث تفاعل كيميائي ودلالة حدوثه:

سريان التيار الكهربائي

ظهور لون جديد

ظهور راسب

اختفاء لون

② لوزن المعادلة التالية: $CS_2 + 3Cl_2 \rightarrow CCl_4 + S_2Cl_2$ نضيف عدد مولات من Cl_2 يساوي:

2

3

5

4

③ الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي:-

$SO_{3(l)}$

$SO_{3(g)}$

$SO_{3(s)}$

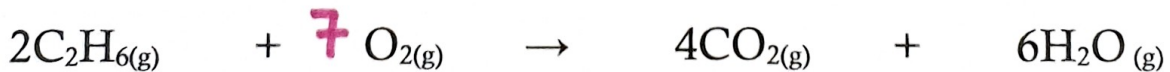
$SO_{3(aq)}$

• السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية (١ x ١):

(أ) يعتبر تفاعل تحضير غاز الامونيا تجارياً من غاز النيتروجين وغاز الهيدروجين من التفاعلات المتجانسة

لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه من نفس الحالة الفيزيائية (الغازية)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢):



• السؤال الثالث: عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي: (١ x ١)



Na^+, Cl^-

الأيونات المتفرجة هي:

H.C.
العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

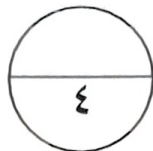
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء والفيزياء

• السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x ١/٢)

① إحدى التغيرات التالية لا تدلل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

تصاعد غاز تغير لون المادة تكون راسب تبخر المادة

② الصيغة الكيميائية لكبريتات الصوديوم الذائبة في الماء: عمل

$\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{s})$ $\text{NaSO}_4(\text{aq})$ $\text{Na}_2\text{S}(\text{aq})$

③ يعتبر التفاعل: $\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{AgNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$ راسب من تفاعلات:

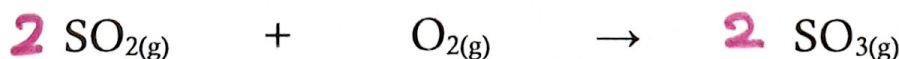
الأحماض والقواعد الترسيب تكوين الغاز الأكسدة والاختزال

• السؤال الثاني: (أ) صف التغيرات التالية الى تغيرات كيميائية وفيزيائية: (٤ x ١/٤ = ١)

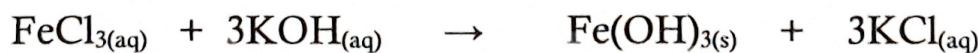
هضم الطعام - انصهار الجليد - تقطيع الفاكهة - تعفن الخبز

تغيرات كيميائية	تغيرات فيزيائية
هضم الطعام	انصهار الجليد
تعفن الخبز	تقطيع الفاكهة

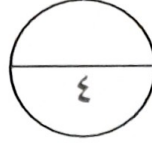
(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢):



• السؤال الثالث: عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي: (١ x ١)



الأيونات المتفرجة هي: K^+, Cl^-



السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ١/٢)

① يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز Δ

② الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة NHCO_3 (٥)

③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يُعتبر $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ $\text{K}_2\text{SO}_{4(aq)}$ + $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ $2\text{KOH}_{(aq)}$ + $\text{H}_2\text{SO}_{4(aq)}$ \rightarrow

من التفاعلات المتجانسة

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

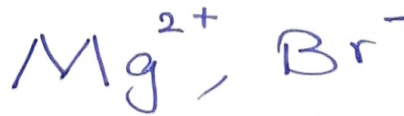
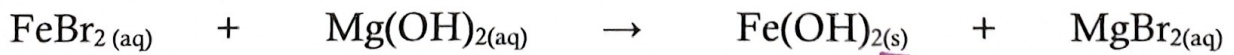
(أ) لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة

لأنها تظهر فقط صيغ المواد المتفاعلة والناجية دون الإثارة بالكميات النسبية لها.

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢) :



السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)



الأيونات المتفرجة هي :