تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج الإجابة المعتمد من التوجيه الفني

موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	توزيع الحصص الإفتراضية(المتزامنة وغير المتزامنة)
2	نموذج اختبار قصير 1
3	مراجعة المعادلات الكيميائية
4	أسئلة مراجعة اختبار قصير1
5	مراجعة اجابة اختبار قصير 1

نموذج اجابة

تم التحميل من شبكة ياكويت التعليمية

Telegram:
ykuwait_net_home

دولة الكويت

وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان نهاية الفترة الدراسية الأولى - للصف العاشر

العام الدراسي : 2023/2022 م

المجال الدراسي : (كيمياء) - **الزمن** : **ساعتان**

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com

==========

تعليمات هامه

تأكد أن عدد صفحات الامتحان (4) **صفحات** (**عدا الغلاف وصفحة التعليمات**)

اقرأ السؤال جيدا قبل الشروع في الإجابة

يقع الامتحان في قسمين :

القسم الأول / الأسئلة الموضوعية : (14) **درجة**

وتشمل السؤالين (**الأول والثاني**)

القسم الثاني / الأسئلة المقالية : (24) **درجة**

وتشمل الأسئلة (**الثالث والرابع والخامس**)

المطلوب الإجابة عن جميع أسئلة الامتحان

(عدد الصفحات :4)

نموذج إجابة

دولة الكويت

وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان نهاية الفترة الدراسية الأولى – العام الدراسي 2022 -2023 م

المجال الدراسي : الكيمياء للصف العاشر الزمن : ساعتان

أولا : الأسئلة الموضوعية (إجبارية) (14 درجة)

4

السؤال الأول :

(أ) ضع علامة (✓) في المربع أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية : (4X1=4)

almanahj.com/kw

1- يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوى $4s^2$ بعدد الكم :

صـ23

☐ المغناطيسي ☑ **المغزلي**

☐ الثانوي ☐ الرئيسي

تم التحميل من شبكة ياكويت التعليمية

Telegram:
ykuwait_net_home

صـ25

2- العنصر الذي ترتيبه الإلكتروني $[\ {}_2He\ ]\ 2s^2 2p^1$ هو:

☐ الليثيوم ☐ النيتروجين

☐ السيليكون ☑ **البورون**

صـ40

3- تصنف العناصر التي يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى f المجاور له على إلكترونات في الجدول الدوري بأنها عناصر :

☑ **إنتقالية داخلية** ☐ مثالية

☐ إنتقالية ☐ غازات نبيلة

صـ72

4- أحد العناصر التالية يميل لإكتساب إلكترونين لبلوغ الترتيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل هو :

☐ ${}_3Li$ ☐ ${}_7N$

☑ ${}_{16}S$ ☐ ${}_9F$

نموذج إجابة

3

(ب) أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة و كلمة (خطأ)

بين القوسين المقابلين للعبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (3X1=3)

1- عدد الإلكترونات غير المزدوجة الموجودة في ذرة الكالسيوم($_{20}Ca$) تساوي 2. (**خطأ**) صـ23

2- الطاقة المنطلقة في المعادلة: $F_{(g)} + e^- \rightarrow F^-_{(g)} + 328kJ/mol$

تسمى طاقة التأين الأولى للفلور . (**خطأ**) صـ49

3- الترتيب الإلكتروني لكاتيون المغنيسيوم (Mg^{2+}) يشابه الترتيب الإلكتروني لذرة غاز النيون. (**صحيحة**) صـ69

7 درجة السؤال الأول

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

السؤال الثاني :

3

(أ) اكتب بين القوسين الإسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: (3X1=3)

1-المنطقة الفراغية حول النواة التي يكون فيها أكبر احتمال لوجود الإلكترون .

(**الفلك الذري** صـ16)

2-عند ترتيب العناصر بحسب إزدياد العدد الذري يحدث تكرار دوري للصفات الفيزيائية والكيميائية .

(**القانون الدوري** صـ31)

3- ميل ذرات العنصر لجذب الإلكترونات عندما تكون مرتبطة كيميائيا بذرات عنصر آخر.

(**السالبية الكهربائية** صـ52)

4

(ب) املأ الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علميا : (4X1=4)

1- عدد الكم الرئيسي لتحت المستوى 5p يساوي .....**5**..... صـ17

2- كلما زاد العدد الذري للعناصر في المجموعة الواحدة من أعلى إلى أسفل فإن السالبية الكهربائية لهذه العناصر ....**تقل**..... صـ52

3- محلول فلوريد الكالسيوم .....**يوصل**.....التيار الكهربائي . صـ79

4- يرتبط كاتيون الهيدروجين بجزيء الماء برابطة تناسقية مكوناً ..... **H_3O^+ أو كاتيون الهيدرونيوم** صـ93

7 درجة السؤال الثاني

الكنترول العلمي وزارة التربية CONTROL

وزارة التربية الموجهة الفني العام للعلوم

نموذج إجابة

وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

ثانيا : الأسئلة المقالية (إجابارية) (24درجة)

أجب عن جميع الأسئلة التالية

الكنترول العلمي وزارة التربية CONTROL

3

السؤال الثالث:

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً سليما : (3X1=3)

1- يتسع الفلك الواحد لإلكترونين رغم تنافر شحنتيهما. صـ20

لأنه يغزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس لغزل الإلكترون الآخر في الفلك فينشأ مجالان مغناطيسيان متعاكسان في الإتجاه فيتجاذبان مغناطيسيا ويقلل هذا من التنافر بين الإلكترونين في الفلك

2- يزداد الحجم الذري (نصف القطر الذري) كلما انتقلنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري . صـ44

لأن مستويات الطاقة الرئيسية تزداد بالتتابع فتزداد شحنة النواة ويزداد مقدار الحجب فتقل قوة جذب النواة للإلكترونات الخارجية فيزداد الحجم الذري .للالكترونات الخارجية .

المناهج الكويتية almanahj.com/kw

3- تتميز المركبات الأيونية بدرجات انصهار عالية . صـ77

بسبب قوى التجاذب الكبيرة بين الأيونات التي تؤدي لتركيب ثابت.

5

(ب) لديك العناصر الإفتراضية التالية : ($_{17}X$ ، $_{21}Y$ ، $_{11}Z$ ، $_{16}M$) (5x1 =5)

والمطلوب مايلي :

1-الترتيب الالكتروني حسب تحت المستويات للعنصر $_{17}X$ هو **$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$** صـ25

2-العنصر الذي يقع في المجموعة السادسة من العناصر الإفتراضية السابقة هو **$_{16}M$** صـ37

3 – يقع العنصر $_{11}Z$ في الدورة **الثالثة أو 3** صـ37

4 – نوع العنصر $_{21}Y$ حسب ترتيبه الإلكتروني (مثالي – إنتقالي) هو **انتقالي** صـ40

5 – العنصر الذي له أكبر نصف قطر ذري من العناصر الإفتراضية ($_{17}X$ ، $_{11}Z$) هو **$_{11}Z$** صـ45

8

درجة السؤال الثالث

السؤال الرابع :

(أ) قارن بين كلا مما يلي حسب المطلوب بالجدول التالي:(4x1= 4)

4

وجه المقارنة	$_3Li$	$_9F$
المجموعة التي ينتمي إليها (الفلزات القلوية – الهالوجينات)	**الفلزات القلوية** صـ32	**الهالوجينات** صـ33
طاقة التأين(أعلى– أقل)	**أقل** صـ48	**أعلى** صـ48

نموذج إجابة

4

(ب) أكمل الجدول التالي: (4 X1=4)

اسم المركب	الصيغة	
كلوريد الصوديوم	NaCl	صـــ75
أكسيد الألمنيوم	**Al_2O_3**	صـــ77
نيترات البوتاسيوم	KNO_3	صـــ80
أول أكسيد الكربون	**CO**	صـــ92

وزارة التربية التوجيه الفني العام للتعليم

8

درجة السؤال الرابع

السؤال الخامس :

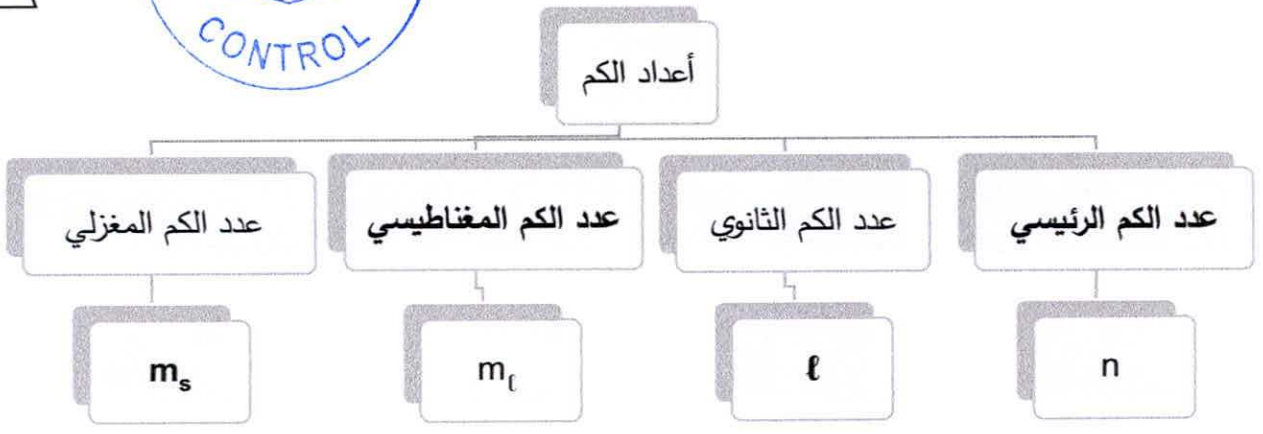
أ) إستخدم المفاهيم التالية لإكمال خريطة المفاهيم: (4 X1=4)

4

m_s – عدد الكم الرئيسي – ℓ – عدد الكم المغناطيسي

صـــ17-18

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
الكنترول العام وزارة التربية CONTROL



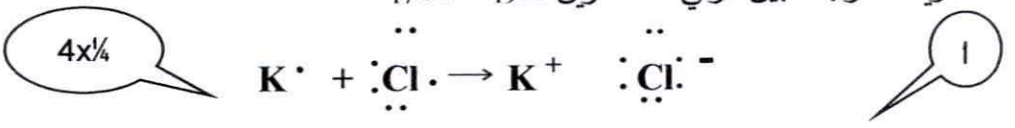
(ب) بإستخدام الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح كلا من : (2 X 2 =4)

4

1– طريقة الارتباط بين ذرتي العنصرين $_{19}K$ ، $_{17}Cl$

صـــ75

4x¼



1

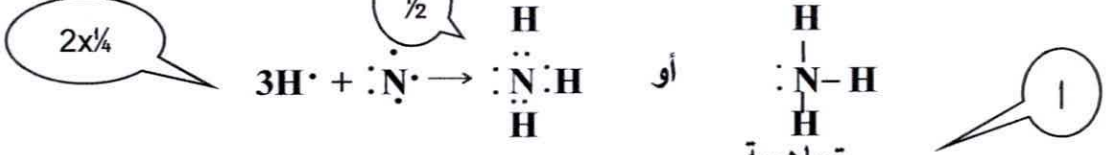
نوع الرابطة ..... أيونية .....

2– طريقة الارتباط بين ذرتي العنصرين $_{7}N$ ، $_{1}H$

صـــ86

2x¼

½



1

نوع الرابطة ..... تساهمية .....

8

درجة السؤال الخامس

انتهت الأسئلة