سما- المعلم الذكي

i teacher المعلم الذكي

WWW.SAMAKW.NET/AR

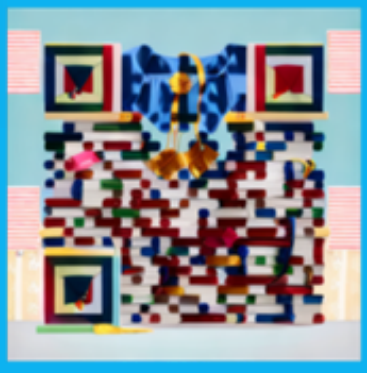
نماذج اختبارات

القصير الثاني

مادة الكيمياء

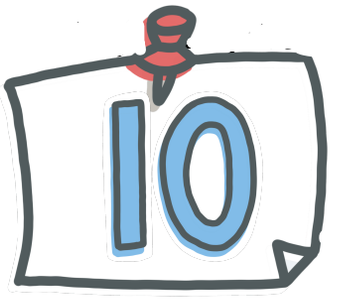
الصف

10



www.samakw.com
iteacher_q8
60084568 / 50855008
حولي مجمع بيروت الدور الأول

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء



سما
www.samakw.net
SAMA

• **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي**

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

١ تحتوي الدورة الثانية في الجدول الدوري الحديث على :

☐ 8 عناصر ☐ 3 عناصر ☐ 18 عنصر ☐ عنصرين

35- تُشكل عناصر المجموعة ما قبل الأخيرة في الجدول الدوري الحديث:

☐ القلويات الأرضية ☐ الهالوجينات ☐ القلويات ☐ الغازات النبيلة .

٣ تسمى الطاقة في المعادلة التالية $Na^{+}_{(g)} + e^{-} \rightarrow Na_{(s)} + \underline{496Kg/mol}$ بـــ :

☐ الميل الإلكتروني ☐ السالبية الكهربائية ☐ الحجم الأيوني ☐ طاقة التأين

• **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً**

أ يزداد نصف القطر الذري عند الانتقال في المجموعة من الاعلى الى الاسفل في الجدول الدوري

.....

ب **لديك العناصر الافتراضية التالية** (٣ x ½) :

$(_{3}Z\ ,\ _{9}X,\ \ _{19}L,\ \ _{21}Y)$

١ نوع العنصر (مثالي – انتقالي) Z ..... Y .....

٢ أي العنصرين التاليين(L , Z) له اعلى طاقه تأين .....

٣ أي العنصرين التاليين (X , Z)له اقل سالبيه كهربائية .....

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

◈ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي

١) عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت المستوى s و تحت المستوى d المجاور له على إلكترونات :

☐ الغازات النبيلة ☐ الفلزات الانتقالية ☐ الفلزات الانتقالية الداخلية ☐ العناصر المثالية

٢) تسمى عناصر المجموعة 2A :

☐ الفلزات القلوية ☐ الفلزات القلوية الأرضية ☐ الغازات النبيلة ☐ الهالوجينات

٣) تسمى الطاقة في المعادلة التالية $F_{(g)} + e^- \rightarrow F^- + 328KJ/mol$ بـ :

☐ الميل الإلكتروني ☐ السالبية الكهربائية ☐ الحجم الأيوني ☐ طاقة التأين

◈ السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً

أ) تزداد طاقة التأين في الدورة عند الانتقال من اليسار الى اليمين في الجدول الدوري بزيادة العدد الذري

.....

ب) لديك العناصر الافتراضية التالية

$_{21}L$, $_{17}Y$, $_{13}X$ والمطلوب :

١) نوع العنصر (مثالي – انتقالي) $_{21}L$ .....

٢) أعلى العناصر السابقة في الميل الالكتروني .....

٣) أكبر العنصرين ($_{17}Y$, $_{13}X$) في نصف القطر الذري .....

SCAN ME

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي

١ السيليكون $_{14}Si$ و الجرمانيوم $_{32}Ge$ من ..... و يُستخدمان في تصنيع الشرائح الرقيقة لأجهزة الكمبيوتر .

☐ الفلزات ☐ اللافلزات ☐ أشباه الفلزات ☐ الغازات النبيلة

٢ يقع الأكسجين $_{8}O$ في المجموعة :

اشترك في منصة سما ولا تحاتي

☐ 1A ☐ 3A ☐ 8A ☐ 6A

٣ " ميل ذرات العنصر لجذب الإلكترونات عندما تكون مرتبطة كيميائيا بذرات عنصر آخر " :

☐ طاقة التأين ☐ السالبية الكهربائية ☐ الحجم الأيوني ☐ الميل الالكتروني

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً

أ يقل الميل الالكتروني في المجموعة عند الانتقال من الأعلى الى الاسفل في الجدول الدوري بزيادة العدد الذري

.....

ب لديك العناصر الافتراضية التالية

$_{18}Z$, $_{12}Y$, $_{4}M$ والمطلوب :

١ نوع العنصر (انتقالي – انتقالي داخلي – غازنبيل) $_{18}Z$ .....

٢ أعلى العناصر السابقة في طاقة التأين .....

٣ أصغر العنصرين ($_{12}Y$ ، $_{4}M$) في الحجم الذري .....

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي**

1- العنصر الذي عدده الذري 11 يشابه في خواصه الكيميائية العنصر الذي عدده الذري:

☐ 9 ☐ 10 ☐ 13 ☐ 19

2- كاتيون المغنسيوم (Mg^{2+}) تركيبه الإلكتروني مشابه للتركيب الإلكتروني لذرة غاز :

☐ $_{10}Ne$ ☐ $_{17}Cl$
☐ $_{9}F$ ☐ $_{18}Ar$

3 – أحد العناصر التالية تقع إلكتروناته الخارجية في تحت المستوى np^5 وهو:

☐ Na ☐ K ☐ Al ☐ Cl

السؤال الثاني : أ)

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الحجم الذري (أو نصف القطر الذري)		
طاقة التأين		

ب) **لديك العناصر الافتراضية التالية**

أربعة عناصر رموزها الافتراضية هي (X , Y , Z , M) ترتيبها الالكتروني هو:

الرموز الافتراضية	X	Y	Z	M
الترتيب الإلكتروني	$(_2He)2s^22p^5$	$(_{18}Ar)4s^23d^1$	$(_{10}Ne)2s^2$	$(_2He)2s^22p^4$

1-يقع العنصر X في الجدول الدوري في الدورة .....

2-العنصر Z نوعه (مثالي – انتقالي) ..... بينما العنصر Y نوعه .....

3-نصف القطر الذري لذرة العنصر X ..... من ذرة العنصر M

4-السالبية الكهربائية لذرة العنصر Z ..... من سالبية العنصر X