تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw
موقع المناهج الكويتية

إعداد: محمد السيد

الملف نموذج إجابة اختبار قصير في الكيمياء
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ 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	تلخيص الرابط الأيونية
2	الروابط الأيونية والمركبات الايونية
3	نموذج اجابة امتحان الفترة الاولى 2017 2018
4	تلخيص الميول الذرية
5	جداول العناصر المطلوب حفظها

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Google Play (أندرويد)

النموذج(1)

السؤال الأول: (6 درجات)

أ- اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المتاحة: (1 × 2 = درجتان)

1- أي من فروع الكيمياء التالية يختص بدراسة التفاعلات الكيميائية وعملية الهضم وعمل الإنزيمات داخل الكائنات الحية؟

أ) الكيمياء الفيزيائية ب) الكيمياء التحليلية ج) الكيمياء الحيوية د) الكيمياء غير العضوية

2- ما المفهوم العلمي الذي يُعرَّف بأنه: «كل ما له كتلة ويشغل حيزًا من الفراغ»؟

أ) الذرة ب) المادة ج) العنصر د) الطاقة

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

3- أي من العبارات التالية تصف الذرة؟

أ) جسيم موجب الشحنة فقط ب) الجزء الأصغر من العنصر الذي يحتفظ بخواصه ج) فراغ فقط د) مستوى طاقة

ب- ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة: (1 × 2 = درجتان)

1- تتركز معظم كتلة الذرة وجميع الشحنات الموجبة في النواة. ( )

2- تحت المستوى d يتسع لستة إلكترونات فقط. ( )

ج- أكمل العبارة التالية بما يناسبها علميًا: (1 × 2 = درجتان)

1- يُعرف ..... بأنه العلم الذي يدرس تركيب المادة وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها والطاقة المصاحبة لهذه التغيرات.

السؤال الثاني: (9 درجات)

أ-علل لما يأتي: (2 × 2 = 4 درجات)

1- علل: يوصف علم الكيمياء بأنه «العلم المركزي».

.....

.....

2- قارن بين نموذج رذرفورد ونموذج بور من حيث تصور حركة الإلكترون حول النواة.

.....

.....

.....

Scanned with CamScanner

ب- مسألة: (5 درجات)

العناصر الآتية: الهيدروجين $_{1}H$، الكربون $_{6}C$، الصوديوم $_{11}Na$، الكلور $_{17}Cl$.

1- اكتب الترتيب الإلكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعناصر الأربعة. (درجتان)

2- اكتب الترتيب الإلكتروني حسب الأفلاك لعنصر الكلور $_{17}Cl$. (درجة واحدة)

3- لآخر إلكترون في الصوديوم $_{11}Na$، حدد قيمة عدد الكم الرنيس n. (درجة واحدة)

4- لآخر إلكترون في الصوديوم $_{11}Na$، حدد قيمة عدد الكم الزاوي ℓ. (درجة واحدة)

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Scanned with CamScanner

نماذج اختبارات القصير الكيمياء الصف 10 المنهج الجديد

السؤال الأول: (6 درجات)

أ- اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المتاحة: (1 × 2 = درجتان)

1- أي من فروع الكيمياء التالية يختص بدراسة التفاعلات الكيميائية وعملية الهضم وعمل الإنزيمات داخل الكائنات الحية؟

أ) الكيمياء الفيزيائية ب) الكيمياء التحليلية ج) الكيمياء الحيوية د) الكيمياء غير العضوية

2- ما المفهوم العلمي الذي يُعرَّف بأنه: «كل ما له كتلة ويشغل حيزًا من الفراغ»؟

أ) الذرة ب) المادة ج) العنصر د) الطاقة

3- أي من العبارات التالية تصف الذرة؟

أ) جسيم موجب الشحنة فقط ب) الجزء الأصغر من العنصر الذي يحتفظ بخواصه ج) فراغ فقط د) مستوى طاقة

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

ب- ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة: (1 × 2 = درجتان)

1- تتركز معظم كتلة الذرة وجميع الشحنات الموجبة في النواة. (✓)

2- تحت المستوى d يتسع لستة إلكترونات فقط. (X) (١٠ إلكترونات)

ج- أكمل العبارة التالية بما يناسبها علميًا: (1 × 2 = درجتان)

1- يُعرف علم الكيمياء **بأنه العلم الذي يدرس تركيب المادة وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها والطاقة المصاحبة لهذه التغيرات.**

السؤال الثاني: (9 درجات)

أ-علل لما يأتي: (2 × 2 = 4 درجات)

1- علل: يوصف علم الكيمياء بأنه «العلم المركزي».

لأن له دورًا محوريًا في الربط بين فروع العلوم الطبيعية المختلفة مثل الفيزياء والأحياء والجيولوجيا.

2- قارن بين نموذج رذرفورد ونموذج بور من حيث تصور حركة الإلكترون حول النواة.

نموذج رذرفورد: افترض دوران الإلكترونات حول النواة تشبه دوران الكواكب حول الشمس.

نموذج بور: افترض أن الإلكترون يدور حول النواة في مدار ثابت

Scanned with CamScanner

ب- مسألة: (5 درجات)

العناصر الآتية: الهيدروجين $_1H$، الكربون $_6C$، الصوديوم $_{11}Na$، الكلور $_{17}Cl$.

1- اكتب الترتيب الإلكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعناصر الأربعة. (درجتان)

2- اكتب الترتيب الإلكتروني حسب الأفلاك لعنصر الكلور $_{17}Cl$. (درجة واحدة)

3- لآخر إلكترون في الصوديوم $_{11}Na$، حدد قيمة عدد الكم الرئيس n. (درجة واحدة)

4- لآخر إلكترون في الصوديوم $_{11}Na$، حدد قيمة عدد الكم الزاوي ℓ. (درجة واحدة)

① $_1H: 1s^1$

$_6C: 1s^2, 2s^2, 2p^2$

$_{11}Na: 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$

$_{17}Cl: 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$

② $_{17}Cl$

1s: ↑↓

2s: ↑↓

2p: ↑↓ ↑↓ ↑↓

3s: ↑↓

3p: ↑↓ ↑↓ ↑

③ $_{11}Na$ الإلكترون الأخير في 3s

عدد الكم الرئيس $n = 3$

④ عدد الكم الزاوي $\ell = 0$

انتهت الأسئلة – مع تمنياتنا بالتوفيق

Scanned with CamScanner