

الولاء في العلوم

الصف : الثامن

منتدى مركز الايمان التعليمي
امتحان

إعداد المعلمة :

ولاء شعواطة



مديرية التربية والتعليم / للواء قصبة اربد

الولاء في العلوم

امتحان الشهر الثاني للفصل الدراسي الأول

لمبحث : العلوم

للعام الدراسي (2021 / 2022)

التاريخ: / /
الزمن:

الاسم: -----
الصف : الثامن الأساسي

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :



1- يعد H_2SO_4 :

(ج) لا شيء مما ذكر

(ب) مركب

(أ) عنصر

2- يعد النحاس Cu :

(ج) جزيء

(ب) مركب

(أ) عنصر

3- يعد O_3 :

(ج) جزيء

(ب) مركب

(أ) عنصر

4- العالم الذي ترك فراغات في الجدول الدوري :

(ج) بور

(ب) مندليف

(أ) موزلي

5- عدد المجموعات التي يحتويها الجدول الدوري:

(ج) 18

(ب) 10

(أ) 8

6- أي اللافلزات الآتية يوصل التيار الكهربائي :

(ج) اليود

(ب) الكربون

(أ) البروم

7- السعة القصوى للمدار الثالث من الإلكترونات:

(ب) 18

(أ) 10

ج- 20

السؤال الثاني : عرف ما يلي :

* الجزيء :

* النظائر :

السؤال الثالث : قارن بين الجسيمات الثلاثة المكونة للذرة من حيث :

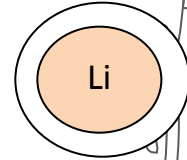
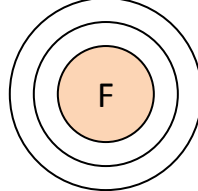
الجسيم	الموقع	الشحنة	الرمز
الإلكترون			
البروتون			
النيوترون			

السؤال الرابع : وزع الإلكترونات على الذرات الموجودة أمامك عن طريق الاستعانة بالعدد الذري

البوتاسيوم $^{39}_{19}\text{K}$

الفلور $^{18}_9\text{F}$

الليثيوم ^7_3Li



السؤال الخامس : عنصر الأكسجين (O) يحتوي (8) بروتون و (8) نيوترون اكتب رمزه مبيناً ما يلي:

- العدد الذري : العدد الكتلي : رمز العنصر :

- التوزيع الإلكتروني :

- رقم المجموعة : رقم الدورة :

السؤال السادس : اذكر أهمية عنصر الصوديوم لجسم الإنسان ؟

1-

2-



السؤال السابع : علل مايلى :

(1) سمى الجدول الدوري بهذا الاسم ؟

(2) تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خصائصها وسلوكها الكيميائي ؟

(3) يوضع عنصر الهيليوم (He) في المجموعة الثامنة على الرغم من أن عدد إلكترونات الغلاف الأخير فيه (2) وليس (8) ؟

السؤال الثامن : ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (×) أمام العبارة الخاطئة :



- 1- () يشبه عدد البروتونات لكل ذرة بصمة الاصبع للإنسان
- 2- () يمكن أن يكون لذرتين من العنصر نفسه كتلتين مختلفتين
- 3- () تعرف المجموعة السابعة (17) باسم الفلزات القلوية
- 4- () الزئبق فلز سائل
- 5- () المجموعات التي تقع وسط الجدول الدوري تسمى عناصر ممثلة
- 6- () الغازات النبيلة هي غازات نشطة كيميائياً

السؤال التاسع : املأ الجدول بما يناسبه :

العنصر	رمزه	التوزيع للإلكتروني	عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي	رقم المجموعة	رقم الدورة
المغنيسيوم	^{12}Mg				
الأكسجين	^8O				
الفسفور	^{15}P				

السؤال العاشر : احسب ذرية العناصر التالية في الجدول من خلال التوزيع الإلكتروني:

العنصر	الرمز الكيميائي	التوزيع الإلكتروني	عدد الإلكترونات التي يكتسبها أو يفقدها	الذرية	تركيب لويس للذرة المتعادلة
النيتروجين	^7N				
الصوديوم	^{11}Na			أحادي موجب	