

# الولاء في العلوم

الصف : الثامن

منتدى مركز الايمان التعليمي  
امتحان

إعداد المعلمة :

ولاء شعواطة



مديرية التربية والتعليم / اللواء 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 :

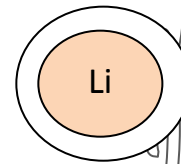
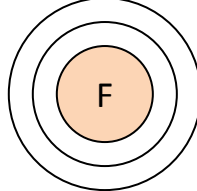
الرمز	الشحنة	الموقع	الجسيم
			الإلكترون
			البروتون
			النيوترون

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

البوتاسيوم  $^{39}_{19}\text{K}$

الفلور  $^{18}_9\text{F}$

الليثيوم  $^7_3\text{Li}$



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 مايلي :

(1) سمِّي 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 الإصبع 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	$^{12}\text{Mg}$				
الأكسجين	$^8\text{O}$				
الفسفور	$^{15}\text{P}$				

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	$^7\text{N}$				
الصوديوم	$^{11}\text{Na}$			أحادي موجب	