

# الولاء في العلوم

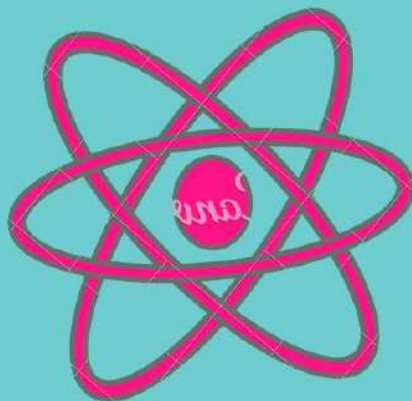
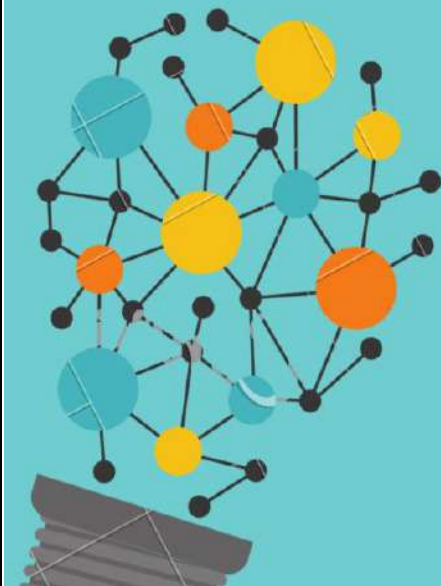
الصف : السادس

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 : السادس الأساسي

**السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :**



1- إحدى العلماء الآتية وضع أول جدول دوري:

(أ) بور (ب) مندليف (ج) موزلي

2- تبلغ نسبة غاز النتروجين في الغلاف الجوي :

(أ) 21% (ب) 87% (ج) 78%

3- أي اللافلزات الآتية يستخدم في صناعة المادة المكونة لرؤوس أعواد الثقاب :

(أ) الكلور (ب) الفسفور (ج) اليود

4- أي الآتية تتميز بخصائص بين الفلزات و اللافلزات :

(أ) السيلكون (ب) الجرمانيوم (ج) (أ + ب)

5- إحدى العناصر الآتية سائل وسام جداً :

(أ) كبريت (ب) زئبق (ج) كربون

6- تكون الذرة متعادلة كهربائياً عندما يكون :

(أ) عدد البروتونات < عدد الإلكترونات

(ب) عدد البروتونات > عدد الإلكترونات

(ج) عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

السؤال الثاني : عرف ما يلي :

\* العنصر : .....

\* الجدول الدوري : .....

السؤال الثالث : قارن بين الغرافيت و الماس من حيث ؟

| من حيث         | الغرافيت | الماس |
|----------------|----------|-------|
| المكون الأساسي |          |       |
| ترتيب الذرات   |          |       |
| القساوة        |          |       |
| الاستخدام      |          |       |

السؤال الرابع : أذكر الحالة الفيزيائية لكل من اللافلزات الآتية ؟



1- الفسفور : .....

2- النتروجين : .....

3- الكلور : .....

السؤال الخامس : املأ الجدول بما يناسبه ؟

| العنصر | الرمز |
|--------|-------|
| فسفور  |       |
|        | Cl    |
| كبريت  |       |
|        | Br    |

السؤال السادس : حدد نوع وعدد الذرات في المركبات الآتي ؟

• NaCl :

• H<sub>2</sub>O :

السؤال السابع : علل مايلي :

(1) يحدد عدد البروتونات هوية العنصر ؟

(2) تختلف خصائص جزيء الأكسجين ( $O_2$ ) عن خصائص جزيء الأوزون ( $O_3$ ) ؟

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

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

1- ( ) يتكون العنصر من ارتباط نوع واحد من الذرات تتشابه في خصائصها

2- ( ) يعد الكلور  $CL_2$  جزيء

3- ( ) يحتوي الجدول الدوري على ثمانية دورات أفقية

4- ( ) تعرف المجموعة الثانية في الجدول الدوري بالفلزات القلوية

5- ( ) يعد فلز الفضة من أفضل الفلزات في التوصيل الكهربائي

6- ( ) لا يوصل الكربون التيار الكهربائي

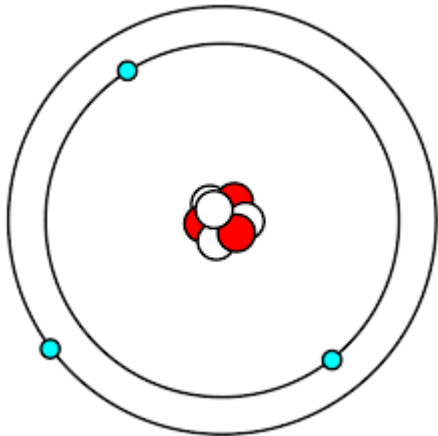


السؤال التاسع : الشكل الآتي يمثل نموذج للذرة تأمله جيداً ؛ ثم أجب عن الأسئلة الآتية :

1- حدد مكونات الذرة على النموذج الآتي ؟

2- عرف الذرة ؟

3- املأ الجدول بما يناسبه :



| من حيث      | الإلكترونات | البروتونات | النيوترونات |
|-------------|-------------|------------|-------------|
| الشحنة      |             |            |             |
| مكان وجودها |             |            |             |
| الرمز       |             |            |             |