





الوحدة 4: الجدول الدوري مدرسة الليسيلي للتعليم الأساسي والثانوي/ للبنين 2020-10-28

عزيزي الطالب أجب عن جميع الأسئلة التالية.

السؤال الأول: -

1- ما الذي يمثلهُ العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر.

A- الكتلة الذرية.

B- العدد الذري.

C- الرمز الكيميائي.

D- حالة المادة

2- أي مما يلي من الخواص الكيميائية للعناصر الانتقالية؟

A- لها ألوان لامعة.

B- لها قابلية كبيرة للسحب.

C- أعلى كثافة من الفلزات القلوية.

D- تتفاعل قليلاً مع الأكسجين.

3- إنّ إمكانية تفاعل الهالوجين مع الفلز لتكوين الملح، هي مثال على خاصية.....

A- كيميائية.

B- للغاز النبيل.

C- دورية.

D- فيزيائية.

4- يُستخدم النحاس في صناعة الأسلاك لأنه يتميز بخاصية.....

A- قابلية الطرق.

B- البريق.

C- قابلية السحب.

D- الهشاشة.

5- عنصر موصل رديء للحرارة والكهرباء ولكنه عازل جيد.

A- فلز.

B- لا فلز.

C- شبه فلز.

D- غاز نبيل.

6- أي مما يلي يُحدّد ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحالي؟

A- تزايد الكتلة الذرية.

B- تناقص الكتلة الذرية.

C- تزايد العدد الذري.

D- تناقص العدد الذري.

7- أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات؟

A- الهشاشة.

B- التوصيل.

C- قابلية السحب.

D- البريق.

8- ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

A- التوصيل وقابلية الطرق.

B- قابلية السحب والتوصيل.

C- البريق وقابلية الطرق.

D- قابلية الطرق والكثافة المرتفعة.

9- أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري؟

A- على الجانب الأيسر فقط.

B- على الجانب الأيمن فقط.

C- في الوسط فقط.

D- على الجانب الأيسر وفي الوسط.

10-اليود لا فلز صلب، ما إحدى خصائص اليود؟

A- التوصيل.

B- المظهر الباهت.

C- قابلية الطرق.

D- قابلية السحب.

11- أين توجد معظم العناصر اللافلزية في الجدول الدوري؟

A- في الصف السفلي.

B- على الجانب الأيسر وفي الوسط.

C- على الجانب الأيمن.

D- في الصف العلوي.

12- ما مجموعة العناصر التي قد تعمل كأشباه موصلات؟

A- الهالوجينات.

B- أشباه الفلزات.

C- الفلزات.

D- الأكسجين.