



## السؤال الأول:

ضع علامة (✓) أو (×) أمام العبارات الآتية، مع تصويب الخطأ:

(1) يزداد الحجم الذري في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري.

.....

(2) الماء والنشادر من المركبات القطبية.

.....

(3) تذوب بعض القلويات في الماء مكونة قواعد.

.....

(4) المحاليل الناتجة عن ذوبان أكاسيد اللافلزات تحمّر صبغة عبّاد الشمس البنفسجية.

.....

## السؤال الثاني:

اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس:

(1) تبدأ أي دورة من دورات الجدول الدوري الحديث بعنصر .....

(فلزي / شبه فلز / لافلزي / خامل)

(2) في الدورة الواحدة تكون سالبية العنصر الموجود في المجموعة ..... أكبر ما يمكن.

(7A / 2A / 1A / 0)

(3) يتصاعد غاز ..... عند تفاعل الصوديوم مع الماء.

(O<sub>2</sub> / CO<sub>2</sub> / H<sub>2</sub> / N<sub>2</sub>)

## السؤال الثالث:

ما المقصود بكلّ من:

(1) أشباه الفلزات .....

(2) متسلسلة النشاط الكيميائي .....

## السؤال الرابع:

وضّح سلوك العناصر الآتية في الماء:

(1) الحديد .....

(2) الفضة .....

(3) البوتاسيوم .....

## السؤال الخامس:

اكتب المعادلات الرمزية الموزونة المعبّرة عن تفاعل:

(1) ثاني أكسيد الكربون مع الماء.

.....

(2) الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف.

.....

## السؤال السادس:

اختر من الأشكال الآتية ما يُعبّر عن:

(1) تدرّج خاصية السالبة الكهربائية في الدورة الثانية (.....)

(2) تدرّج خاصية الحجم الذري في الدورة الثالثة (.....)



## السؤال السابع:

ادرس الشكل البياني التالي، ثم أجب عما يلي:



(1) وضح أيهما أكثر سالبة .. الفلزات أم اللافلزات؟

.....

(2) اذكر قيمة السالبة الكهربائية للعنصر الواقع في:

(أ) الدورة الثانية والمجموعة 5A .....

(ب) الدورة الثالثة والمجموعة 7A .....

## السؤال الثامن:

تفكير إبداعي:

اكتب أكبر عدد ممكن من الاستخدامات للمغنسيوم بناءً على خصائصه التالية:

• ليّن (غير متين).

• خفيف.

• يشتعل عند تسخينه بلهبٍ باهرٍ ساطع.

.....

.....