

اختاري الاجابة الصحيحة مما يلي:

1. أي من الذرات التالية يتكون منها مركب صيغته $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ؟

(1) 2 Fe , 4 S , 7O

(2) 2 Fe , 3 S , 12O

(3) 2 Fe , 4 S , 4O

(4) 1 Fe , 3 S , 7O

2. أي مما يلي يزيد من سرعة تفاعل كيميائي؟

(1) ازدياد كمية المادة في حجم معين من المادة

(2) قلة درجة الحرارة

(3) نقصان مساحة السطح

(4) قلة كل من مساحة السطح والتركيز

3. أي مما يلي معادلة كيميائية موزونة؟

(1) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

(2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 2\text{CO}_2$

(4) $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

4. أي مما يلي لا يمثل في معادلة التفاعل؟

(1) الصيغة الكيميائية

(2) الناتج

(3) حفظ الكتلة

(4) سرعة التفاعل

5. يتفاعل الخارصين الذي يعد أحد الفلزات الصلبة مع محلول حمض الهيدروكلوريك ما الذي سيزيد

من سرعة التفاعل؟

(1) تقطيع الخارصين إلى قطع أصغر

(2) تقليل تركيز الحمض

(3) خفض درجة حرارة الخارصين

(4) سكب الحمض في وعاء أكبر

6. يبلغ حجم قطعة من النحاس 100 cm^3 إذا كانت كتلته 0.890 Kg فإن كثافة النحاس تساوي؟

(1) 18.9 g/ cm^3

(2) 0.0089 g/ cm^3

(3) 89 g/ cm^3

(4) 89 Kg/ cm^3

7. أي مما يلي يعد خاصية كيميائية؟

(1) قابلية الانضغاط

(2) قابلية الشد لتكوين سلك رفيع

(3) قابلية الانصهار في درجة حرارة منخفضة

(4) قابلية التفاعل مع الأكسجين

8. تحول المادة من الحالة الصلبة للحالة الغازية تعني.....؟

(1) التكاثف

(2) الترسيب

(3) التبخر

(4) التسامي