**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8**

**BÀI 25: SỰ OXI HÓA- PHẢN ỨNG HÓA HỢP- ỨNG DỤNG CỦA OXI**

**Câu 1:**  Để oxi hóa hoàn toàn một kim loại M hóa trị (II) thành oxi phải dùng một lượng oxi bằng 40% lượng kim loại đã dùng. Kim loại M là kim loại nào dưới đây?

**A.** Zn **B.** Mg **C.** Ca **D.** Ba

**Câu 2:**  Khi oxi hóa 2 gam một kim loại M thu được 2,54 gam oxit, trong đó M có hóa trị (IV). M là kim loại nào sau đây? (trong ngoặc là nguyên tử khối của kim loại)

**A.** Fe (56) **B.** Mn (55) **C.** Sn (118,5) **D.** Pb (207)

**Câu 3:**  Phản ứng nào là phản ứng hóa hợp

**A.**  Cu + H2SO4 → CuSO4 + H2 **B.**  CaO + H2O → Ca(OH)2

**C.**  CaCO3 → CaO +CO2 **D.**  Fe + 2HCl → FeCl2 + H2

**Câu 4:**  Phát biểu nào sau đây đúng?

**A.** Sự oxi hóa là sự tác dụng của đơn chất với oxi

**B.** Sự oxi hóa là sự tác dụng của hợp chất với oxi

**C.** Sự oxi hóa là sự tác dụng của đơn chất hoặc hợp chất với oxi

**D.** Sự oxi hóa là sự tác dụng của chất đó với oxi đơn chất hoặc với kim loại

**Câu 5:**  Những lĩnh vực quan trọng nhất chỉ khí oxi

**A.** Sự hô hấp **B.** Sự đốt nhiên liệu

**C.** Dùng trong phản ứng hóa hợp **D.** Cả A&B

**Câu 6:**  Chọn đáp án đúng

**A.** Trong thế kỉ 19, oxi thường đi trộn với nito oxit để làm chất giảm đau

**B.** Oxi được dung làm chất khử

**C.** Phản ứng hóa hợp là 1 chất sau khi có nhiệt độ tạo thành 2 chất

**D.** Cả 3 đáp án

**Câu 7:**  Sự oxi hóa chậm là:

**A.** Sự oxi hóa mà không tỏa nhiệt **B.** Sự oxi hóa mà không phát sáng

**C.** Sự oxi hóa tỏa nhiệt mà không phát sáng **D.** Sự bốc cháy

**Câu 8:**  Cho phản ứng CaO + H2O → Ca(OH)2. Tính số mol của canxi hidroxit biết khối lương của CaO là 5,6 g

**A.** 0,01 mol **B.** 1 mol **C.** 0,1 mol **D.** 0,001 mol

**Câu 9:**  Lập phương trình hóa hợp của nhôm và lưu huỳnh

**A.**  Al + S → Al2S3 **B.** 2Al + 3S → Al2S3

**C.** 2Al + S → Al2S **D.** 3Al + 4S → Al3S4

**Câu 10:**  Đâu không là phản ứng hóa hợp

**A.** 2Cu + O2 →t∘ 2CuO **B.**  Fe + O2 →t∘ FeO

**C.**  Mg + S → MgS **D.**  FeO+ 2HCl → FeCl2 + H2O

**Câu 11:**  Chọn đáp án sai

**A.** Sự tác dụng của oxi với 1 chất là sự oxi hóa

**B.** Lò luyện gang dung không khí giàu oxi

**C.**  Cu + H2SO4 → CuSO4 + H2 là phản ứng hóa hợp

**D.** Đèn xì oxi- axetilen là một trong những ứng dụng của oxi

**Câu 12:**  Chọn câu đúng

**A.** Sự tác dụng của 1 chất với oxi gọi là sự oxi hóa

**B.** Phản ứng hóa hợp là phản ứng thu nhiệt

**C.** Phản ứng hóa hợp sinh ra nhiều chất mới

**D.** Oxi là chất khí không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí

**Câu 13:**  Tại sao bệnh nhân lại cần đến ống thở khi hô hấp không ổn định

**A.** Cung cấp oxi **B.** Tăng nhiệt độ cơ thể

**C.** Lưu thông máu **D.** Giảm đau

**Câu 14:**  Oxi hóa hoàn toàn a gam kim loại R, thu được 1,25a gam oxit. Kim loại R đem dùng là:

**A.** Nhôm (Al) **B.** Sắt (Fe) **C.** Đồng (Cu) **D.** Kẽm (Zn)

**Câu 15:**  Cho các câu sai :

(a). Oxi cung cấp cho sự hô hấp của con người

(b). Oxi tác dụng trực tiếp với halogen

(c). Phản ứng hóa hợp là 2 chất phản ứng tạo thành duy nhất 1 chất sản phẩm

(d). Các nhiên liệu cháy trong oxi tạo ra nhiệt độ thấp hơn trong không khí

Câu đúng là

**A.** a,b,c **B.** a,d **C.** a,c **D.** cả 3 đáp án

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | C | 6 | A | 11 | C |
| 2 | C | 7 | C | 12 | A |
| 3 | B | 8 | C | 13 | A |
| 4 | C | 9 | B | 14 | C |
| 5 | D | 10 | D | 15 | C |