**BÀI TẬP CHƯƠNG 3: PHI KIM. SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN**

**HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC.**

**Môn: Hóa học 9.**

**I/ TRẮC NGHIỆM:**

Câu 1:Khí CO2 dùng làm chất chữa cháy vì :

A. Khí CO2 không duy trì sự cháy. B. Khí CO2 là oxit axit.

C. Khí CO2 nặng hơn không khí. D. Cả A và C.

Câu 2: Cho các khí : SO2 ; CO2 ; O2 ; H2 ; N2.

Khí gây ra hiệu ứng nhà kính là :

A. SO2 và H2 C. SO2 B. O2 và SO2 D. CO2

Câu 3: Trong các hành vi phá hoại môi trường :

a) Chặt, phá rừng. b) Làm tràn dầu ra biển.

c) Làm cháy rừng. d) Không xử lí nước thải từ các nhà máy.

e) Xả rác thải bừa bãi.

Hành vi gây ra hiệu ứng nhà kính :

A. a và b ; B. b và c ; C. d và e ; D. a và c

Câu 4: Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học được xếp theo nguyên tắc :

A. Theo chiều khối lượng nguyên tử tăng dần.

B. Theo chiều số electron lớp ngoài cùng tăng dần.

C. Theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần.

D. Theo chiều từ kim loại đến phi kim.

Câu 5: a) Dãy các nguyên tố xếp theo chiều tính phi kim tăng dần :

A. Mg, Na, Si, P B. Ca, P, B, C

C. C, N, O, F D. O, N, C, B

b) Dãy các nguyên tố xếp theo chiều tính kim loại giảm dần :

A. Li, Na, K B. Ga, Al, B

C. F, Cl, Br D. Be, Mg, Ca

Câu 6: Cho sơ đồ biểu diễn biến đổi sau :

R  RO2 RO3 H2RO4 BaRO4 . R là:

A. Cl2 B. S C. N2 D. O2

Hãy viết các phương trình hóa học của các phản ứng xảy ra.

Câu 7:Dãy các chất là hợp chất hữu cơ :

A. C6H6 ; C2H5OH ; CaSO4  B. C6H12O6 ; CH3COOH ; C2H2

C. C2H4 ; CO ; CO2 D. CH3COONa ; Na2CO3 ; CaC2

Câu 8:Dãy các chất sau là các hiđrocacbon:

A. CH4 ; C2H4 ; CH3Cl B. C6H6 ; C3H4 ; HCHO

C. C2H2 ; C2H5OH ; C6H12  D. C3H8 ; C3H4 ; C3H6

Câu 9:Chất hữu cơ là :

A. Hợp chất khó tan trong nước.

B. Hợp chất của cacbon và một số nguyên tố khác trừ N, Cl, O.

C. Hợp chất của cacbon trừ CO, CO2, H2CO3, muối cacbonat kim loại.

D. Hợp chất có nhiệt độ sôi cao.

Câu 10: Oxit chứa 50% oxi về khối lượng là :

A. CO2 ; B. CO ; C. SO2 ; D. SO3

Câu 11: Nhóm gồm các ngtố phi kim được sắp xếp đúng theo chiều tính phi kim tăng dần

|  |  |
| --- | --- |
| A. F, N, P, As  C. O, N, P, As | B. F, O, N, P, As  D. As, P, N, O, F |

Câu 12: Nhóm gồm các nguyên tố phi kim được sắp xếp theo chiều tính phi kim giảm dần:

A. Si, Cl, S, P B. Cl, S, P, Si

C. Si, S, P, Cl D. Si, Cl, P, S.

Câu 13: Lưu huỳnh đioxit được tạo thành từ cặp chất nào sau đây :

A. Na2SO4 + CuCl2­ B. Na2SO4 + NaCl

C. K2SO3 + HCl D. K2SO4 + HCl

Câu 14: Dãy gồm các chất đều là muối axit :

A. NaHCO3, CaCO3, Na2CO3.

B. Mg(HCO3)2, NaHCO3, Ca(HCO3)2, Ba(HCO3)2.

C. Ca(HCO3)2, Ba(HCO3)2, BaCO3.

D. Mg(HCO3)2, Ba(HCO3)2, CaCO3.

Câu 15:Dãy gồm các chất đều bị nhiệt phân hủy giải phóng khí cacbonic và oxit bazơ :

A. Na2CO3, MgCO3, Ca(HCO3)2, BaCO3.

B. NaHCO3, Ca(HCO3)2, Mg(HCO3)2.

C. CaCO3, MgCO3, BaCO3, Ca(HCO3)2, Mg(HCO3)2.

D. NaHCO3, CaCO3, MgCO3, BaCO3.

**II/ TỰ LUẬN**

Câu 16: Thực hiện dãy chuyển hoá sau bằng các phương trình hoá học của p/ứng :

A 

b) 

Câu 17: a) Nguyên tố X thuộc chu kì 3, nhóm V, số thứ tự là 15. Hãy cho biết cấu tạo nguyên tử X :

– Số lớp electron.

– Số electron lớp ngoài cùng.

– Tổng số electron trong nguyên tử.

– Điện tích hạt nhân nguyên tử.

– Tính chất cơ bản của nguyên tố X.

b) Ngtố Y mà ngtử có 4 lớp electron, có một electron lớp ngoài cùng. Hãy cho biết :

– Y thuộc chu kì mấy trong bảng tuần hoàn.

– Y thuộc nhóm mấy trong bảng tuần hoàn.

– Y có số thứ tự bao nhiêu trong bảng tuần hoàn.

Câu 18:Dẫn 3,136 lít khí CO2 (đktc) vào 800 ml dung dịch Ca(OH)2 0,1M.

a) Viết các phương trình hoá học của phản ứng xảy ra.

b) Tính số gam kết tủa tạo thành.

Câu 19:Trộn 100 g dung dịch chứa 5,85 g NaCl với 170 g dung dịch AgNO3 10%.

a) Tính khối lượng kết tủa tạo thành.

b) Tính nồng độ % dung dịch sau phản ứng.

Câu 20: Cho hỗn hợp bột 2 kim loại nhôm và đồng tác dụng với axit sunfuric loãng (dư). Sau phản ứng thu được 2,8 gam chất rắn không tan và 6,72 lít khí hiđro (đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

1. Viết phương trình phản ứng xảy ra.

2. Tính khối lượng của hỗn hợp bột kim loại.

\*\*\*\*\*HẾT\*\*\*\*\*