PHIẾU BT TRẮC NGHIỆM

CHƯƠNG IV:OXI- KHÔNG KHÍ

Câu1: Hãy cho biết 3,01.1024 phẳnt oxi có khối lượng bao nhiêu gam:

A. 120g B. 140g C.160g D.150g

Câu 2: Đốt cháy 3,1g photpho trong bình chứa 5g oxi.sau phản có chất nào còn dư?

A. Oxi B. Photpho

C. Hai chất vừa hết D. Không xác định được

Câu3: Phát biểu nào sau đây về oxi là *không* đúng?

A.Oxi là phi kim hoạt động hoá học rất mạnh, nhất là ở nhịêt độ cao

B.Oxi tạo oxit axit với hầu hết kim loại

C.Oxi không có mùi và vị

D.Oxi cần thiết cho sự sống

Câu 4: Cho phản ứng: C + O2 -> CO2. Phản ứng trên là:

A. Phản ứng hoá học B. Phản ứng toả nhiệt

C. Phản ứng oxi hoá- khử D. Tất cả các ý trên đều đúng

Câu 5: Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

A. Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt B. Sự cháy của than, củi, bếp ga

C. Sự quang hợp của cây xanh D. Sự hô hấp của động vật

Câu 6: Dãy oxit nào có tất cả các oxit đều tác dụng được với nước.

A. SO3, CaO, CuO, Fe2O3 B. SO3, Na2O, CaO, P2O5

C. ZnO, CO2, SiO2, PbO D. SO2, Al2O3, HgO, K2O

Câu 7: Dãy chỉ gồm các oxit axit là:

A. CO, CÔ2, MnO2, Al2O3, P2O5 B. CO2, SO2, MnO, Al2O3, P2O5

C. FeO, Mn2O7, SiO2, CaO, Fe2O3  D. Na2O, BaO, H2O, H2O2, ZnO

Câu 8: Một loại đồng oxit có thành phần gồm 8 phần khối lượng đồng và1 phần khối lượng oxi. Công thức của oxít đó là:

A. CuO B. Cu2O C. Cu2O3 D. CuO3

Câu 9: Oxit nào là oxit axit trong số các oxit kim loại cho dưới đây?

A. Na2O B. CaO C. Cr2O3 D. CrO3

Câu 10: Oxit kim loại nào dưới đây là oxit axit?

A. MnO2 B. Cu2O C. CuO D. Mn2O7

Câu 11: Oxit phi kim nào dưới đây *không* phải là oxit axit?

A. CO2 B.CO C.SiO2 D. Cl2O

Câu 12: Oxit phi kim nào dưới đây *không* phải là oxit axit?

A. SO2 B.SO3  C.NO D. N2O5

Câu 13: Oxit phi kim nào dưới đây *không* phải là oxit axit?

 A.N2O B.NO3  C.P2O5 D. N2O5

Câu 14: Phần trăm về khối lượng của oxi cao nhất trong oxi nào cho dưới đây?

 A. CuO B. ZnO C.PbO D. MgO

Câu 15: Oxit nào dưới đây góp nhiều phần nhất vào sự hình thành mưa axit?

A. CO2( cacbon đioxit) B. CO( cacbon oxit)

C. SO­2 ( lưu huỳnh đoxit) D. SnO2( thiếc đioxit)

Câu 16: Khi thổi không khí vào nước nguyên chất, dung dịch thu được hơI có tính axit. khí nào sau đây gây nên tính axit đó?

A. Cacbon đioxit B. Hiđro C. Nitơ D. Oxi

Câu 17: Thiếc có thể có hoá trị II hoặc IV. Hợp chất có công thức SnO2 có tên là:

A. Thiếc penta oxit B. Thiếc oxit

 C. Thiếc (II) oxit D. Thiếc (IV) oxit

Câu 18: Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế oxi bằng cách nhiệt phân KClO3 hay KMnO4 hoặc KNO3. Vì lí do nào sau đây?

A. Dễ kiếm, rẻ tiền B. Giàu oxi và dễ phân huỷ ra oxi

C. Phù hợp với thiết bị hiện đại D. Không độc hại

Câu 19: Người ta thu khí oxi qua nước là do:

A. Khí oxi nhẹ hơn nước B. Khí oxi tan nhiều trong nước

C. Khí O2 tan ít trong nước D. Khí oxi khó hoá lỏng