CÂU HỎI ÔN TẬP CHƯƠNG III

CHƯƠNG III: MOL VÀ TÍNH TOÁN HOÁ HỌC

Câu 1: Câu nào đúng trong số các câu sau:

1. Khối lượng mol phân tử của hiđro là 1 đvC
2. 12g cacbon phảI có số nguyên tử ít hơn số nguyên tử trong 23g natri
3. Sự gỉ của kim loại trong không khí là sự oxi hoá
4. Nước cất là đơn chất vì nó tinh khiết

Câu 2: 1 mol nước chứa số nguyên tử là:

A. 6,02.1023 B. 12,04.1023 C. 18,06.1023  D. 24,08.1023

Câu 3: Trong 1 mol CO2 có bao nhiêu nguyên tử?

A. 6,02.1023 B. 6,04.1023 C. 12,04.1023  D. 18,06.1023

Câu 4: Số nguyên tử sắt có trong 280g sắt là:

A. 20,1.1023 B. 25,1.1023 C. 30,.1023  D. 35,1.1023

Câu 5: Số mol phân tử N2 có trong 280g Nitơ là:

A. 9 mol B. 10 mol C. 11 mol D. 12mol

Câu 6: Phải lấy bao nhiêu mol phân tử CO2 để có 1,5.1023 phân tử CO2?

A. 0,20 mol B. 0,25 mol C. 0,30 mol D. 0,35 mol

Câu 7: Số phân tử H2O có trong một giọt nước(0,05g) là:

A. 1,7.1023 phân tử B. 1,7.1022 phân tử

C1,7.1021 phân tử D. 1,7.1020 phân tử

Câu 8: Trong 24g MgO có bao nhiêu phân tử MgO?

A. 2,6.1023 phân tử B. 3,6.1023 phân tử

C. 3,0.1023 phân tử D. 4,2.1023 phân tử

Câu 9: Khối lượng nước trong đó có số phân tử bằng số phân tử có trong 20g NaOH là:

A. 8g B. 9g C.10g D.18g

Câu 10: Khối lượng axit sunfuaric (H2SO4) trong đó số phân tử bằng số phân tử có trong 11,2 lít khí hiđro H2 ở đktc là:

A. 40g B. 80g C. 98g D. 49g

Câu 11: Số mol nguyên tử hiđro có trong 36g nước là:

A. 1mol B.1,5 mol C.2 mol D. 4mol

Câu 12: Phải lấy bao nhiêu gam sắt để có số nguyên tử nhiều gấp 2 lần số nguyên tử có trong 8g lưu huỳnh?

A. 29g B.28g C. 28,5g D. 56g

Câu 13: Phát biểu nào sau đây đúng và đầy đủ nhất?

“Hai chất chỉ có tính bằng nhau khi”:

A. Khối lượng bằng nhau

1. Số phân tử bằng nhau
2. Số mol bằng nhau trong cùng điều kiện về nhiệt độ và áp suất
3. Cả 3 ý kiến trên

Câu 14: Thể tích của 280g khí Nitơ ở đktc là:

A. 112 lít B. 336 lít C. 168 lít D. 224 lít

Câu 15: Phải lấy bao nhiêu lít khí CO2 ở đktc để có 3,01.1023 phân tử CO2?

A. 11,2 lít B. 33,6 lít C. 16,8 lít D. 22,4 lít

Câu 16: Tìm dãy kết quả tất cả đúng về lượng chất( mol) của những khối lượng chất(gam sau: 4g C; 62g P; 11,5g Na; 42g Fe

1. 0,33mol C, 2mol P, 0,5mol Na, 0,75mol Fe B. 0,33mol , 2mol P, 0,196mol Na, 0,65mol Fe

C. 0,33mol C, 2mol P, 0,196mol Na, 0,75mol Fe D.0,33mol C, 3mol P, 0,196mol Na, 0,75mol Fe

Câu 17: Tìm dãy tất cả kết quả đúng về số mol của những khối lượng chất sau: 15g CaCO3, 9,125g HCl, 100g CuO

1. 0,35 mol CaCO3, 0,25 mol HCl, 1,25 mol CuO
2. 0,25 mol CaCO3, 0,25 mol HCl, 1,25 mol CuO
3. 0,15 mol CaCO3, 0,75 mol HCl, 1,25 mol CuO
4. 0,15 mol CaCO3, 0,25 mol HCl, 1,25 mol CuO