|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA**  **Môn: Hóa học 8**  **ĐỀ 1** |

Câu 1: Chất có công thức hóa học nào sau đây là oxit?

A. ZnO. B. Zn (OH)2 C. ZnCO3 D. ZnSO4

Câu 2: Đốt cháy hoàn toàn khí metan (CH4) trong khí oxi (vừa đủ). Sản phẩm của phản ứng là:

A. CO2. B. H2O. C. CO2 và H2O. D. CO2, H2O và O2.

Câu 3: Cho các phương trình hóa học của các phản ứng sau

1) CaCO3Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)CaO + CO2 2) Fe + S Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1) FeS

3) Zn + 2HClĐề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)ZnCl2 + H2 4) 2Fe + 3Cl2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1) 2FeCl3

Trong các phản ứng trên: số phản ứng hóa hợp, phản ứng phân hủy lần lượt là:

A. 3; 1. B. 2; 1. C. 1; 3. D. 1; 2.

Câu 4: Cho 35 gam CaCO3 vào dung dịch HCl dư, kết thúc phản ứng thu được bao nhiêu lít khí CO2 ở đktc?

A. 7,84 lít B. 6,72 lít C. 5,56 lít D. 4,90 lít

Câu 5: Đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít khí CH4 trong bình chứa khí oxi. Thể tích khí oxi (đo ở đktc) cần dùng là:

A. 2,24 lít. B. 3,36 lít. C. 4,48 lít. D. 6,72 lít.

Câu 6: Dãy chất nào sau đây gồm toàn oxit bazơ?

A. SO3; P2O5. B. Na2O; SO3.

C. SO2; CaO. D. Na2O; CaO.

Câu 7. Nguyên tố X có hóa trị III, công thức hóa học đúng của hợp chất tạo bởi nguyên tố X và nhóm (CO3) là

A. X2(CO3)3 B. XCO3 C. X2CO3 D. X(CO3)3

Câu 8. Cho các chất có công thức hóa học sau đây:

Cu, Al (OH)3, NaClO3, N2, KHCO3. Số đơn chất là:

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

Câu 9. Hợp chất Alx (SO4)3 có phân tử khối là 342 đvC. Giá trị x là

A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

Câu 10: Tính chất hóa học của muối là

A. Tác dụng với kim loại. B. Tác dụng với acid.

C. Tác dụng với dung dịch base. D. A, B, C đều đúng

Câu 11: Muối ăn có công thức hoá học là:

A. Na2SO4. B. Na2CO3. C. NaCl. D. Na2S

**Câu 11.**Cho 0,1 mol NaOH tác dụng với 0,2 mol HCl, sản phẩm sinh ra sau phản ứng là muối NaCl và nước. Khối lượng muối NaCl thu được là

**A.** 11,7**B.**5,85**C.**4,68**D.**9,87

**Câu 12.**Khối lượng muối thu được khi cho 9,75 gam zinc tác dụng với 9,8 gam H2SO4 là

**A.** 24,15**B.**16,1**C.**17,71**D.**19,32

**Câu 13:** Khối lượng của nguyên tố N có trong 100 gam (NH4)2SO4 là

A. 42,42 g B. 21,21 g C. 24,56 g D. 49,12 g

**Câu 14:** Phần trăm về khối lượng của nguyên tố N trong (NH2)2CO là:

A. 32,33% B. 31,81% C. 46,67% D. 63,64%

**Câu 15:**Cho 16,8 gam Fe vào 200 gam dung dịch HCl 12,775%, phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch A và V lít H2 (đktc). Giá trị của V là

A. 6,72 lít. B. 4,48 lít. C. 2,24 lít. D. 1,12 lít.