Đề trắc nghiệm Hóa học Lớp 6 - Tính theo phương trình hóa học

Câu 1 **Cho phản ứng: $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$. Nếu có 4 mol H_2 phản ứng hoàn toàn với O_2 dư, số mol H_2O thu được là:**

A. 2 mol

B. 4 mol

C. 6 mol

D. 8 mol

Câu 2 **Đốt cháy hoàn toàn 12 gam cacbon (C) trong khí oxi dư. Thể tích khí CO_2 thu được ở đktc là bao nhiêu? (C = 12)**

A. 11,2 lít

B. 22,4 lít

C. 33,6 lít

D. 44,8 lít

Câu 3 **Cho 5,6 gam Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl. Thể tích khí H_2 thoát ra ở đktc là bao nhiêu? (Fe = 56)**

A. 1,12 lít

B. 2,24 lít

C. 3,36 lít

D. 4,48 lít

Câu 4 **Nhiệt phân hoàn toàn 24,5 gam $KClO_3$ (có xúc tác MnO_2). Thể tích khí O_2 thu được ở đktc là bao nhiêu? (K = 39, Cl = 35,5, O = 16)**

A. 6,72 lít

B. 13,44 lít

C. 20,16 lít

D. 26,88 lít

Câu 5 **Cho 13 gam Zn tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng dư. Khối lượng muối $ZnSO_4$ thu được là bao nhiêu? (Zn = 65, S = 32, O = 16)**

A. 16,1 gam

B. 32,2 gam

C. 48,3 gam

D. 64,4 gam

Câu 6 **Để điều chế 8 gam Cu bằng cách khử CuO bằng khí H_2, khối lượng CuO cần dùng là bao nhiêu? (Cu = 64, O = 16)**

A. 8 gam

B. 10 gam

C. 12 gam

D. 16 gam

Câu 7 **Cho 4,8 gam Mg tác dụng hết với dung dịch HCl. Khối lượng $MgCl_2$ tạo thành là bao nhiêu? (Mg = 24, Cl = 35,5)**

A. 9,5 gam

B. 19 gam

C. 28,5 gam

D. 38 gam

Câu 8 **Đốt cháy hoàn toàn 3,1 gam photpho trong oxi dư, thu được P_2O_5. Khối lượng P_2O_5 tạo thành là bao nhiêu? (P = 31, O = 16)**

A. 7,1 gam

B. 14,2 gam

C. 21,3 gam

D. 28,4 gam

Câu 9 **Cho 2,24 lít khí CO_2 (đktc) hấp thụ hoàn toàn vào dung dịch $Ca(OH)_2$ dư. Khối lượng kết tủa $CaCO_3$ thu được là bao nhiêu? (Ca = 40, C = 12, O = 16)**

A. 5 gam

B. 10 gam

C. 15 gam

D. 20 gam

Câu 10 **Cần bao nhiêu gam $KMnO_4$ để điều chế 2,24 lít khí O_2 (đktc)? Biết phản ứng nhiệt phân: $2KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$. (K = 39, Mn = 55, O = 16)**

A. 15,8 gam

B. 31,6 gam

C. 47,4 gam

D. 63,2 gam

Câu 11 **Cho 6,5 gam Zn tác dụng với dung dịch HCl dư. Thể tích khí H_2 thu được ở đktc là bao nhiêu? (Zn = 65)**

A. 1,12 lít

B. 2,24 lít

C. 3,36 lít

D. 4,48 lít

Câu 12 **Đốt cháy hoàn toàn 4,6 gam Na trong khí oxi dư, thu được Na_2O. Khối lượng Na_2O tạo thành là bao nhiêu? (Na = 23, O = 16)**

A. 3,1 gam

B. 6,2 gam

C. 9,3 gam

D. 12,4 gam

Câu 13 **Cho 8 gam CuO tác dụng với khí H_2 dư, đun nóng. Khối lượng Cu thu được sau phản ứng là bao nhiêu? (Cu = 64, O = 16)**

A. 3,2 gam

B. 6,4 gam

C. 9,6 gam

D. 12,8 gam

Câu 14 **Cho 5,4 gam Al tác dụng với dung dịch HCl dư. Thể tích khí H_2 thoát ra ở đktc là bao nhiêu? (Al = 27)**

A. 2,24 lít

B. 4,48 lít

C. 6,72 lít

D. 8,96 lít

Câu 15 **Đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam Mg trong khí oxi dư, thu được MgO. Khối lượng MgO tạo thành là bao nhiêu? (Mg = 24, O = 16)**

A. 2 gam

B. 4 gam

C. 6 gam

D. 8 gam

Câu 16 **Cho 11,2 gam Fe tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng dư. Thể tích khí H_2 thu được ở đktc là bao nhiêu? (Fe = 56)**

A. 2,24 lít

B. 4,48 lít

C. 6,72 lít

D. 8,96 lít

Câu 17 **Nhiệt phân hoàn toàn 50 gam $CaCO_3$ thu được CaO và CO_2. Thể tích khí CO_2 thu được ở đktc là bao nhiêu? (Ca = 40, C = 12, O = 16)**

A. 5,6 lít

B. 11,2 lít

C. 22,4 lít

D. 33,6 lít

Câu 18 **Cho 4,8 gam Mg tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl. Khối lượng $MgCl_2$ thu được là bao nhiêu? (Mg = 24, Cl = 35,5)**

A. 9,5 gam

B. 19 gam

C. 28,5 gam

D. 38 gam

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?

Quét QR hoặc truy cập: **diemdanh.app/tao-bai-trac-nghiem**

diemdanh.app