

ĐỀ THI HỌC KỲ II NĂM HỌC 2021-2022
MÔN: HÓA 8

Câu 1. Hòa tan 13,02 g NaCl vào 35 g nước ở 20°C thì thu được dung dịch bão hòa. Độ tan của NaCl ở nhiệt độ đó là

- A. 39,5 B. 35,9 C. 37,2 D. 35,5

Câu 2. Thể tích không khí (biết $V_{O_2} = 20\% V_{\text{không khí}}$) cần dùng để đốt cháy hết 1,12 lít khí H_2 (đktc) là

- A. 2,8 B. 5,6 C. 2,24 D. đáp án

khác

Câu 3. Sự giống nhau giữa sự oxi hóa chậm và sự cháy là

- A. không phát sáng B. phát sáng
C. không tỏa nhiệt D. sự oxi hóa

Câu 4. Để thu được 10,08 lít khí O_2 (đktc), người ta cần nhiệt phân m (gam) $KClO_3$. Giá trị của m là

- A. 36,75 g B. đáp án khác C. 24,5 g D. 12,25 g

Câu 5. Cho hỗn hợp X gồm CuO và K_2O . khử hoàn toàn 10 gam X cần dùng vừa đủ 2,24 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng K_2O trong hỗn hợp X là

- A. 8,1 g B. kết quả khác C. 2 g D. 1,9 g

Câu 6. Hiện tượng của phản ứng đốt cháy bột lưu huỳnh trong bình khí oxi là

- A. ngọn lửa sáng chói, khói trắng
B. phản ứng mãnh liệt, ngọn lửa màu xanh
C. ngọn lửa nhỏ, màu xanh nhạt
D. ngọn lửa sáng chói, không có khói

Câu 7. Đây là ứng dụng của khí hidro?

- A. hàn cắt kim loại B. nạp vào khí cầu
C. tất cả các đáp án trên D. sản xuất nhiên liệu

Câu 8. Trong 250 ml dung dịch $CuSO_4$ 1M. Số mol $CuSO_4$ là

- A. kết quả khác B. 1 mol C. 2 mol D. 0,5 mol

Câu 9. Phát biểu nào **sai** về tính chất của nước?

- A. nhiệt sôi của nước là 100°C B. nước là chất lỏng, không màu
C. Nước là đơn chất D. nước có công thức là H_2O

Câu 10. Bằng cách nào có được 150 gam dung dịch $BaCl_2$ 10%?

- A. hòa tan 10 g $BaCl_2$ trong 200 g nước
B. hòa tan 10 g $BaCl_2$ trong 150 g nước
C. hòa tan 15 g $BaCl_2$ trong 150 g nước
D. hòa tan 15 g $BaCl_2$ trong 135 g nước

Câu 11. Cho sơ đồ phản ứng sau: $Na + H_2O \rightarrow X + Y$. Hai chất X, Y có công thức lần lượt là

- A. NaOH và O_2 B. NaOH và H_2 C. đáp án khác D. Na_2O và

H_2

- Câu 12.** Cho sơ đồ phản ứng sau: $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{X}$. công thức hóa học của X là
A. Fe_2O_3 B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ C. Fe_3O_4 D. FeO
- Câu 13.** Cho các công thức sau: NaCl , Ca_2O_2 , Mg_2CO_3 , KNO_3 . Số chất viết đúng công thức là
A. 3 B. 2 C. 1 D. 4
- Câu 14.** Phát biểu nào **sai** về tính chất vật lí của oxi
A. chất khí, tan ít trong nước
B. nặng hơn không khí, ít tan trong nước
C. nhẹ hơn không khí, tan ít trong nước
D. chất khí, không màu, không mùi
- Câu 15.** Trong thành phần không khí, khí X chiếm khoảng 78% về thể tích. Khí X là
A. CO_2 B. O_2 C. H_2O D. N_2
- Câu 16.** Khử hoàn toàn 8 gam CuO và 7,2 gam FeO bằng khí H_2 dư. Tổng khối lượng kim loại thu được sau phản ứng là
A. 11 B. đáp án khác C. 12 D. 10
- Câu 17.** Đốt cháy 0,2 mol khí H_2 trong 0,3 mol khí O_2 thu được n (mol) nước. Giá trị của n là
A. 0,2 B. 0,05 C. kết quả khác D. 0,1
- Câu 18.** Để thu được dung dịch HCl 25% cần m_1 gam dung dịch HCl 55% pha với m_2 gam dung dịch HCl 5%. Tỷ số $m_1 : m_2$ là
A. 2:3 B. 1:2 C. 2:1 D. kết quả khác
- Câu 19.** Khi hòa tan dầu ăn vào cốc xăng thì dầu ăn đóng vai trò là
A. dung dịch B. dung môi C. chất bão hòa D. chất tan
- Câu 20.** Đây là ứng dụng chính của oxi trong đời sống?
A. duy trì sự vận động B. duy trì ánh sáng
C. duy trì sự tiêu hóa D. duy trì sự sống
- Câu 21.** Cho bột P_2O_5 vào nước. Dung dịch thu được thử bằng giấy quỳ tím thấy
A. giấy quỳ chuyển xanh B. giấy quỳ chuyển đỏ
C. không đổi màu D. đáp án khác
- Câu 22.** Đốt cháy m (gam) bột lưu huỳnh cần dùng 4,484 lít khí oxi (đktc). Giá trị của m là
A. 3,2 g B. đáp án khác C. 1,6 g D. 6,4 g
- Câu 23.** Cho các hóa chất sau: CaCO_3 , KClO_3 , H_2O , KMnO_4 . Số chất điều chế O_2 trong phòng thí nghiệm là
A. 4 B. 2 C. 1 D. 3
- Câu 24.** Cho các oxit sau: Na_2O , FeO , CuO , BaO , CaO , Fe_2O_3 . Số oxit tác dụng được với H_2 là
A. 4 B. 2 C. 1 D. 3
- Câu 25.** Đốt nóng hoàn toàn 4 g đồng (II) oxit bằng H_2 dư thu được m (g) kim loại màu đỏ. Giá trị của m là
A. 8 g B. 6,4 g C. đáp án khác D. 3,2 g
- Câu 26.** Hóa hợp a mol khí H_2 với b mol khí O_2 thu được H_2O . tỷ lệ a:b là
A. 1:8 B. 1:2 C. 2:1 D. 8:1

Câu 27. Để thu được 5,04 lít khí H_2 (đktc), ta cần cho m (gam) Al tác dụng vừa đủ với axit HCl. Giá trị m là

- A. đáp án khác B. 2,7 g C. 4,05 g D. 5,4 g

Câu 28. Đây là phát biểu đúng về tính chất vật lí của hidro?

- A. chất lỏng, tan tốt trong nước B. chất khí nhẹ nhất, không màu
C. chất khí, nặng hơn không khí D. chất khí, tan nhiều trong nước

Câu 29. Càng lên cao, chúng ta càng khó thở vì

- A. O_2 nặng hơn không khí B. O_2 nhẹ hơn không khí
C. Có nhiều O_2 D. Không có O_2

Câu 30. Cho các kim loại sau: Ag, Fe, Cu, Ba, Zn, Au. Số kim loại tác dụng với axit HCl tạo ra khí H_2 là

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

----- HẾT -----

ĐÁP ÁN

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	A	D	A	C	B	C	A	C	D
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	C	B	C	D	C	A	A	D	D
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
B	D	B	D	D	C	C	B	A	C