

I. NỘI DUNG

1. Tính chất vật lý, hóa học của kim loại
2. Tính chất vật lý, hóa học, ứng dụng và phương pháp sản xuất nhôm
3. Tính chất vật lý, hóa học và ứng dụng của sắt
4. Dây hoạt động hóa học, ý nghĩa của dây hoạt động hóa học
5. Ăn mòn kim loại và biện pháp bảo vệ kim loại không bị ăn mòn
6. Phân bón hóa học

II. CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM THAM KHẢO

Chọn và ghi vào chữ cái đứng trước câu trả lời đúng nhất

Câu 1: Có dung dịch muối AlCl_3 lẫn tạp chất CuCl_2 , dùng chất nào sau đây để làm sạch muối nhôm?

- A. Mg B. HCl C. Al D. AgNO_3

Câu 2: Dung dịch H_2SO_4 loãng có thể tác dụng được những dãy chất nào sau đây?

- A. CO_2 , Mg, KOH. B. Al, ZnO, $\text{Fe}(\text{OH})_3$
C. Mg, HCl, CuO. D. Cu, Na_2SO_4 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Câu 3: Hòa tan 0,51gam oxit của kim loại hoá trị III vào 7,3gam dung dịch HCl 15% thì vừa đủ. Oxit đó là oxit nào sau đây? (Al = 27, Cr = 52, Fe = 56, Mn = 55)

- A. Mn_2O_3 B. Al_2O_3 C. Fe_2O_3 D. Cr_2O_3

Câu 4: X là kim loại nhẹ, dẫn điện tốt, phản ứng mạnh với dung dịch HCl, tan trong dung dịch kiềm và giải phóng H_2 . X là

- A. Al B. K C. Na D. Mg

Câu 5: Nhỏ từ từ dung dịch BaCl_2 vào dung dịch H_2SO_4 , hiện tượng quan sát được?

- A. thấy dung dịch màu xanh B. thấy có chất rắn màu đỏ
C. có kết tủa dạng keo D. có kết tủa trắng.

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

- A. Cacbon đioxit; lưu huỳnhđioxi, đinitơ penta oxit. B. kalioxit; magiêoxit; sắt III oxit.
C. Silicoxit; chì(II)oxit; cacbon oxit. D. kalioxit; natrioxit; nitơ đioxit.

Câu 7: Cho phương trình phản ứng sau: $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{X} \rightarrow \text{Y} + 2\text{NaCl}$. X, Y lần lượt là

- A. H_2SO_4 ; Na_2SO_4 B. N_2O_5 ; NaNO_3 .
C. BaCl_2 ; BaCO_3 D. (A) và (B) đều đúng.

Câu 8: Dung dịch của chất X tác dụng với dung dịch kalisunfat tạo ra chất không tan. Chất X là

- A. HCl B. NaNO_3 C. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ D. H_2SO_4 .

Câu 9: Có hai lọ đựng dung dịch bazơ NaOH và BaCl_2 . Dùng bột kim loại nào sau đây để phân biệt hai chất trên?

- A. Mg B. Fe C. Cu D. Al.

Câu 10: Hòa tan hoàn toàn 1,3gam kim loại hóa trị II bằng 200 gam dung dịch H_2SO_4 2,45%. Để trung hòa lượng axit dư cần dùng 30ml dung dịch NaOH 2M. Đó là kim loại gì?

(Ca=40, Mg = 24, Zn = 65, Ba = 137, Na = 23, H =1, O=16, S = 32)

- A. Ca B. Mg C. Zn D. Ba.

- Câu 11: Hoà tan 9 g hợp kim nhôm – magiê vào dung dịch H_2SO_4 dư thu được 10,08 lít khí H_2 (đktc). Thành phần % khối lượng của Al và Mg trong hợp kim lần lượt là (Al =27, Mg =24)
 A. 60% và 40% B. 40% và 60% C. 50% và 50% D. 30% và 70%
- Câu 12: Cho 1,02 gam Al_2O_3 vào 58,4 gam dung dịch HCl 5%. Nồng độ phần trăm của các chất có trong dung dịch sau phản ứng là (Al = 27, O = 16, Cl = 35,5)
 A. 17,97% B. 3,69% C. 3,245% và 1,53% D. 4,49% và 1,22%
- Câu 13. Dung dịch nào sau đây tác dụng với $Cu(OH)_2$ tạo dung dịch có màu xanh lam?
 A. dung dịch Na_2SO_4 B. dung dịch H_2SO_4 C. dung dịch $Ca(OH)_2$ D. dung dịch $NaNO_3$
- Câu 14. Chất tác dụng với dung dịch HCl tạo thành chất khí có mùi sốc, nặng hơn không khí là
 A. Na_2SO_3 B. $CaCO_3$ C. $MgCO_3$ D. Mg
- Câu 15. Oxit được dùng làm chất hút ẩm (chất làm khô) trong phòng thí nghiệm là
 A. CuO B. ZnO C. PbO D. CaO
- Câu 16. Trộn hai dung dịch nào sau đây sẽ không xuất hiện kết tủa?
 A. $BaCl_2, Na_2SO_4$ B. $NaCl, K_2SO_4$ C. $BaCl_2, AgNO_3$ D. $Na_2CO_3, Ba(OH)_2$
- Câu 17. Trong phòng thí nghiệm khí SO_2 không thu bằng cách đẩy nước vì SO_2
 A. tan được trong nước B. nhẹ hơn nước.
 C. dễ hóa lỏng D. tất cả các ý trên .
- Câu 18. Dãy kim loại nào sau đây được sắp xếp theo chiều tính kim loại tăng dần?
 A. Mg, Ag, Fe, Cu, Al. B. Mg, Al, Fe, Cu, Ag.
 C. Ag, Cu, Fe, Al, Mg. D. Al, Ag, Cu, Fe, Mg.
- Câu 19. Để trung hòa 11,2gam KOH 20%, thì cần lấy bao nhiêu gam dung dịch axit H_2SO_4 35%? (K = 39, S = 32, O = 16, H = 1)
 A. 5,6gam B. 4,6gam C. 9gam D. 1,7gam
- Câu 20. Hoà tan 23,5 gam K_2O vào nước. Sau đó dùng 250ml dung dịch HCl để trung hòa dung dịch trên. Nồng độ mol HCl cần dùng là (K = 39, Cl = 35,5 , O =16)
 A. 1,5M B. 2,0 M C. 2,5 M D. 3,0 M.

Duyệt của BGH

Duyệt của TTCM

Người ra đề cương

Phạm Văn Quý

Phạm Văn Quý

UBND QUẬN LONG BIÊN
TRƯỜNG THCS LÊ QUÝ ĐÔN
Năm học 2021-2022

ĐÁP ÁN ĐỀ CƯƠNG TRẮC NGHIỆM CUỐI KÌ I
MÔN: HÓA HỌC 9

Câu	Câu 1	Câu 2	Câu 3	Câu 4	Câu 5	Câu 6	Câu 7	Câu 8	Câu 9	Câu10
Đáp án	C	B	B	A	D	A	C	C	D	C
Câu	Câu 11	Câu 12	Câu 13	Câu 14	Câu 15	Câu 16	Câu 17	Câu 18	Câu 19	Câu 20
Đáp án	A	D	B	A	D	B	A	C	A	B