

(Đề thi có 02 trang)

Họ và tên học sinh : lớp :

Mã đề 110

Cho NTK của $K=39$; $Mn=55$; $O=16$; $Mg=24$; $Fe=56$; $Cu=64$; $Al=27$; $Na=23$; $Ag=108$; $Cl=35,5$; $H=1$; $Br=80$; $I=127$.

I. TỰ LUẬN(2điểm):

Viết phương trình phản ứng xảy ra trong các trường hợp sau:

- $H_2 + Br_2(t^\circ)$
- $CuO + HCl$
- $F_2 + H_2O$
- $NaOH + Cl_2(t^\circ \text{ thường})$

II. TRẮC NGHIỆM(8 điểm)

Câu 1. Ở điều kiện thường, halogen nào sau đây là chất rắn, dạng tinh thể màu đen tím?

- A. Cl_2 . B. I_2 . C. F_2 . D. Br_2 .

Câu 2. Trong công nghiệp, người ta thường điều chế clo bằng cách

- A. điện phân dung dịch $NaCl$ không có màng ngăn.
B. cho dung dịch HCl đặc tác dụng với MnO_2 , đun nóng.
C. cho dung dịch HCl đặc tác dụng với $KMnO_4$.
D. điện phân dung dịch $NaCl$ có màng ngăn.

Câu 3. Các phát biểu sau có bao nhiêu phát biểu sai ?

- Nhỏ hồ tinh bột vào dung dịch KI thu được hợp chất có màu xanh.
- Dùng HCl đặc oxi hóa $K_2Cr_2O_7$ thu được khí Cl_2 .
- Axit HBr là axit yếu, có khả năng ăn mòn thủy tinh.
- Các đơn chất halogen đều oxi hóa được nước.

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

Câu 4. Cấu hình electron lớp ngoài cùng của các nguyên tố nhóm halogen là

- A. ns^2np^3 . B. ns^2np^5 . C. ns^2np^4 . D. ns^5np^2 .

Câu 5. Nhỏ 200 ml dung dịch $AgNO_3$ 1M vào dung dịch axit HCl dư thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 28,7. B. 43,05. C. 12,6. D. 14,35.

Câu 6. Phát biểu nào sau đây đúng ?

- A. Nước Gia-ven là dung dịch hỗn hợp $NaCl$ và $HClO$.
B. Điện phân dung dịch $NaCl$ không có màng ngăn thu được nước Gia-ven.
C. Hàm lượng hypoclorit ClO^- trong nước Gia-ven nhiều hơn trong clorua vôi.
D. Clorua vôi là muối hỗn hợp.

Câu 7. Dung dịch loãng của muối nào sau đây được dùng làm thuốc chống sâu răng?

- A. $NaCl$. B. $NaClO$. C. $NaBr$. D. NaF .

Câu 8. Hoà tan hoàn toàn 20 gam hỗn hợp Fe và Cu trong dung dịch HCl dư thấy có 6,72 lít khí thoát ra (đktc). % khối lượng Cu có trong hỗn hợp đầu là

- A. 56%. B. 44%. C. 16%. D. 84%.

Câu 9. Axit nào sau đây có trong dịch vị dạ dày của người và động vật?

- A. H₂SO₄. B. HI. C. HCl. D. HBr

Câu 10. Cho 4,48 lít khí Cl₂ (đktc) lội chậm qua dung dịch chứa 71,65 gam hỗn hợp hai muối NaI và NaBr. Sau khi phản ứng xong, cô cạn dung dịch đem sản phẩm hòa tan trong nước thu được dung dịch X. Cho AgNO₃ tác dụng hoàn toàn với dung dịch X thu được 104,4 gam hỗn hợp hai kết tủa. % khối lượng muối NaBr có trong hỗn hợp đầu là

- A. 43,13%. B. 50,31%. C. 57,50%. D. 79,06%.

Câu 11. Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp Na, Na₂O, NaOH, Na₂CO₃ trong dung dịch axit HCl 14,9% (vừa đủ) thu được 8,96 lít (đktc) hỗn hợp khí X có tỉ khối đối với H₂ bằng 16,75 và dung dịch Y có nồng độ 21,2%. Cô cạn dung dịch Y thu được 70,2 gam muối.

m có giá trị **gần nhất** với giá trị nào sau đây ?

- A. 50,5. B. 23,8. C. 74,4. D. 40,8.

Câu 12. Cho dung dịch HCl đặc, dư tác dụng với 6,96 gam MnO₂. Lượng khí clo sinh ra oxi hóa hoàn toàn kim loại M, tạo ra 7,6 gam muối. Kim loại M là

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

Câu 13. Đốt cháy hoàn toàn x mol Fe cần dùng 0,15 mol Cl₂. Giá trị của x là

- A. 0,15. B. 0,25. C. 0,1. D. 0,3.

Câu 14. Bạc iotua là muối không tan trong nước, có màu vàng. Công thức của bạc iotua là

- A. AgI. B. AgI₃. C. AgI₂. D. Ag₂I.

Câu 15. Axit HCl không tác dụng với chất nào sau đây?

- A. Ag. B. Na₂CO₃. C. NaOH. D. CuO.

Câu 16. Dãy nào sau đây sắp xếp đúng theo thứ tự tăng dần tính axit của các axit halogenhidric ?

- A. HCl < HBr < HI < HF. B. HF < HCl < HBr < HI.
C. HCl < HBr < HF < HI. D. HI < HBr < HCl < HF.

Câu 17. Đun nóng nhẹ m gam KMnO₄ với dung dịch HCl đặc dư thu được 3,36 lít khí Cl₂ (đktc). Giá trị của m là

- A. 9,48. B. 4,74. C. 12,64. D. 18,96.

Câu 18. Nước Gia-ven và clorua vôi thường được dùng để

- A. sản xuất clo trong công nghiệp.
B. sản xuất phân bón hóa học.
C. tẩy trắng sợi, vải, giấy và tẩy uế.
D. sản xuất HCl trong phòng thí nghiệm.

Câu 19. Phản ứng nào sau đây sai ?

- A. $F_2 + H_2O \rightleftharpoons HF + HFO$. B. $2NaI + Br_2 \rightarrow 2NaBr + I_2$.
C. $2Al + 3I_2 \xrightarrow{H_2O} 2AlI_3$. D. $H_2 + Cl_2 \xrightarrow{as} 2HCl$.

Câu 20. Halogen nào sau đây chỉ có số oxi hóa -1 trong các hợp chất?

- A. Clo. B. Brom. C. Flo. D. Iot.

----- HẾT -----

ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC – Khối lớp 10-TCT 48-
Năm học 2017-2018

I. TỰ LUẬN:Viết phương trình phản ứng xảy ra trong các trường hợp sau:

*0,5*4 (Không cân bằng phản ứng trừ 0,25đ)*

- a) $H_2 + Br_2(t^\circ) \rightarrow 2HBr$
- b) $CuO + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$
- c) $2F_2 + 2H_2O \rightarrow 4HF + O_2$
- d) $2NaOH + Cl_2(t^\circ \text{ thường}) \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$

II. TRẮC NGHIỆM.

Mã đề Câu	108	109	110	111
1	C	C	B	B
2	C	A	D	C
3	D	B	A	D
4	B	C	B	C
5	A	D	A	A
6	D	D	B	A
7	B	A	D	B
8	D	C	C	D
9	D	C	C	C
10	B	B	D	B
11	A	C	A	C
12	A	A	A	D
13	C	A	C	C
14	C	B	A	C
15	B	A	A	D
16	C	A	B	C
17	A	C	A	C
18	B	A	C	B
19	D	C	A	B
20	D	D	C	D