



**ÔN TẬP
OXIDE - ACID**



Có 10 câu hỏi, mỗi câu hỏi khi trả lời đúng được 1 điểm, trả lời đúng đến câu nào thì được điểm tương ứng với câu hỏi đó. Trong quá trình trả lời, học sinh được sử dụng 2 quyền trợ giúp trong bất kì thời điểm nào:

- **Quyền hỏi ý kiến Tổ tư vấn** (ba người bạn trong lớp, từ câu 6 trở đi, nếu cả 3 người trợ giúp đúng mỗi người đều được 8 điểm, 2 người đúng được 9 điểm, 1 người đúng được 10 điểm).
- **Quyền trợ giúp 50/50** (giáo viên chỉ ra 2 phương án sai).



Câu hỏi số 1: Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit axit (acidic oxide)?

♦ A. SO_2 , CO_2 , P_2O_5

♦ B. SO_2 , CO , N_2O_5

♦ C. SO_2 , K_2O , CO_2

♦ D. SO_2 , Na_2O , N_2O_5



Câu hỏi số 2: Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit tác dụng được với dung dịch hydrochloric acid HCl?

♦ **A.** MgO, CaO, NO

♦ **B.** CaO, Na₂O, SO₂

♦ **C.** FeO, CaO, MgO

♦ **D.** CO₂, CaO, BaO



Câu hỏi số 3: Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit tác dụng được với nước?

♦ **A.** CaO , CuO , SO_3 , Na_2O

♦ **B.** SO_3 , CO_2 , BaO , CaO

♦ **C.** Na_2O , BaO , N_2O , FeO

♦ **D.** CaO , N_2O_5 , K_2O , CuO



Câu hỏi số 4 : Cho dãy các oxit sau: FeO, CaO, CuO, K₂O, BaO, CaO, Li₂O, Ag₂O. Số chất tác dụng được với H₂O tạo thành dung dịch bazơ (base)?

♦ A. 3

♦ B. 4

♦ C. 2

♦ D. 5



Câu hỏi số 5 : Oxit nào sau đây được dùng để hút ẩm trong phòng thí nghiệm?

♦ **A.** CuO

♦ **B.** MgO

♦ **C.** Mn₂O₇

♦ **D.** CaO



Câu hỏi số 6: Chất nào sau đây tác dụng với nước tạo thành dung dịch làm quỳ tím hóa xanh:

♦ **A.** SO_3

♦ **B.** CaO

♦ **C.** CO_2

♦ **D.** SO_2



Câu hỏi số 7: Oxide nào sau đây làm vẩn đục nước vôi trong dư:

♦ **A.** CO

♦ **B.** K₂O

♦ **C.** CO₂

♦ **D.** MgO



Câu hỏi số 8: Oxide vừa tác dụng với nước, vừa tác dụng với acid là:

♦ **A.** CaO, BaO, K₂O

♦ **B.** NO, CuO, P₂O₅

♦ **C.** CaO, Fe₂O₃, CO

♦ **D.** SO₂, Na₂O, N₂O₅



Câu hỏi số 9: Chất nào say đây tác dụng với nước tạo thành dung dịch làm phenolphthalein hóa màu hồng:

♦ **A.** NO_2

♦ **B.** SO_2

♦ **C.** CaO

♦ **D.** CO_2



Câu hỏi số 10: Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch sulfuric acid H_2SO_4 loãng?

♦ **A.** Ca, Cu, Na

♦ **B.** Al, Mg, Zn

♦ **C.** Na, Ba, Ag

♦ **D.** Ca, Mg, Cu



Câu hỏi số 11 : Có những chất sau: CuO , Mg , Al_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3 . Hãy chọn những chất đã cho tác dụng với dung dịch HCl sinh ra dung dịch có màu vàng nâu:

♦ **A.** CuO , Mg

♦ **B.** Mg , Fe_2O_3

♦ **C.** Al_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$

♦ **D.** $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3



Câu hỏi số 12: Nhỏ từ từ dung dịch H_2SO_4 vào ống nghiệm đựng $\text{Cu}(\text{OH})_2$ thấy?

♦ **A.** $\text{Cu}(\text{OH})_2$ không tan

♦ **B.** $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tan dần, dung dịch màu xanh lam và có khí bay ra

♦ **C.** $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tan dần, dung dịch không màu.

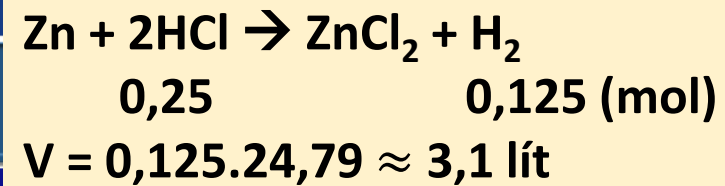
♦ **D.** $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tan dần, dung dịch có màu xanh lam.



Câu hỏi số 13: Cho lá kẽm Zinc (Zn) vào 250ml dung dịch hydrochloric acid HCl 1M. Tính thể tích khí (ở áp suất 1 bar, 25 0C) thu được sau pư??

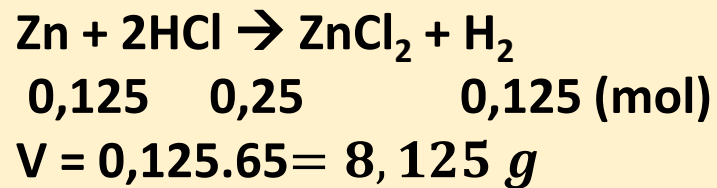
♦ **A.** 1,1 lít

♦ **B.** 3,1 lít



♦ **C.** 2, 1 lít

♦ **D.** 3 lít



Câu hỏi số 14: Cho lá kẽm Zinc (Zn) vào 250ml dung dịch hydrochloric acid HCl 1M. Tính khối lượng lá kẽm đã phản ứng?

♦ **A.** 7,125 g

♦ **B.** 6,125 g

♦ **C.** 8,125 g

♦ **D.** 9,125 g



Câu hỏi số 15: Muốn pha loãng sulfuric acid H_2SO_4 đặc người ta làm như thế nào?

◆ **A.** Rót từ từ acid đặc vào lọ đựng nước

◆ **B.** Rót nhanh nước vào lọ đựng acid

◆ **C.** Rót từ từ nước vào lọ đựng acid

◆ **D.** Rót nhanh axit đặc vào lọ đựng nước



Câu hỏi số 16 : Cho biết hiện tượng của phản ứng sau: Khi cho sulfuric acid H_2SO_4 đặc vào ống nghiệm đựng một lá (copper) đồng nhỏ và đun nóng nhẹ.

◆ **A.** Kim loại đồng không tan.

◆ **B.** Kim loại đồng tan dần, dung dịch không màu có khí màu trắng thoát ra.

◆ **C.** Kim loại đồng tan dần, dung dịch màu xanh lam và có khí không màu thoát ra.

◆ **D.** Kim loại đồng chuyển màu đen, sau đó tan dần, dung dịch có màu xanh lam và khí mùi hắc thoát ra.



Câu hỏi số 17: Nhận biết dung dịch hydrochloric acid HCl và dung dịch sulfuric acid H₂SO₄ ta dùng :

♦ **A.** dung dịch NaCl

♦ **B.** dung dịch BaCl₂

♦ **C.** Mg

♦ **D.** Fe



Câu hỏi số 18: Khi nhỏ từ từ sulfuric acid H_2SO_4 đặc vào ống nghiệm đựng đường, thấy:

◆ **A.** Sinh ra chất rắn màu vàng nâu.

◆ **B.** Sinh ra chất rắn màu vàng nâu, xốp bị bọt khí đẩy lên miệng ống nghiệm.

◆ **C.** Sinh ra chất rắn màu đen, xốp bị bọt khí đẩy lên miệng ống nghiệm.

◆ **D.** Sinh ra chất rắn màu đen và hơi nước ở thành ống nghiệm.



Câu hỏi số 19: Dãy chất nào dưới đây tác dụng được với dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4 loãng?

♦ **A.** Fe, NaOH, BaCl_2 , BaO

♦ **B.** Cu, NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, Na_2O

♦ **C.** BaO, CuO, Cu, Fe_2O_3

♦ **D.** P_2O_5 , NaOH, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, Ag



Câu hỏi số 20: Để phân biệt: CaO , P_2O_5 và CO ta dùng hóa chất nào sau đây?

♦ **A.** BaCl_2

♦ **B.** $\text{Ca}(\text{OH})_2$

♦ **C.** Quỳ tím ẩm

♦ **D.** NaCl