**ĐỀ THI HỌC KỲ II NĂM HỌC 2021-2022**

[**MÔN: HÓA 8**](https://thuvienhoclieu.com/tai-lieu-hoa-hoc/tai-lieu-hoa-hoc-lop-8/)

**Câu 1.** Hòa tan 13,02 g NaCl vào 35 g nước ở 20oC 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 VO2 = 20% Vkhông khí) cần dùng để đốt cháy hết 1,12 lít khí H2 (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 O2 (đktc), người ta cần nhiệt phân m (gam) KClO3. 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 K2O. khử hoàn toàn 10 gam X cần dùng vừa đủ 2,24 lít khí H2 (đktc). Khối lượng K2O 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.** Đâu 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 CuSO4 1M. Số mol CuSO4 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 đôi sôi của nước là 100oC **B.** nước là chất lỏng, không màu

**C.** Nước là đơn chất **D.** nước có công thức là H2O

**Câu 10.** Bằng cách nào có được 150 gam dung dịch BaCl2 10%?

**A.** hòa tan 10 g BaCl2 trong 200 g nước

**B.** hòa tan 10 g BaCl2 trong 150 g nước

**C.** hòa tan 15 g BaCl2 trong 150 g nước

**D.** hòa tan 15 g BaCl2 trong 135 g nước

**Câu 11.** Cho sơ đồ phản ứng sau: Na + H2O → X + Y. Hai chất X, Y có công thức lần lượt là

**A.** NaOH và O2 **B.** NaOH và H2 **C.** đáp án khác **D.** Na2O và H2

**Câu 12.** Cho sơ đồ phản ứng sau: Fe + O2  X. công thức hóa học của X là

**A.** Fe2O­3 **B.** Fe(OH)2 **C.** Fe3O4 **D.** FeO

**Câu 13.** Cho các công thức sau: NaCl, Ca2O2, Mg2CO3, KNO3. 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.** CO2 **B.** O2 **C.** H2O **D.** N2

**Câu 16.** Khử hoàn toàn 8 gam CuO và 7,2 gam FeO bằng khí H2 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 H2 trong 0,3 mol khí O2 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 m1 gam dung dịch HCl 55% pha với m2 gam dung dịch HCl 5%. Tỷ số m1 : m2 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.** Đâu 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 P2O5 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: CaCO3, KClO­3, H2O, KMnO4. Số chất điều chế O2 trong phòng thí nghiệm là

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

**Câu 24.** Cho các oxit sau: Na2O, FeO, CuO, BaO, CaO, Fe2O3. Số oxit tác dụng được với H2 là

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

**Câu 25.** Đốt nóng hoàn toàn 4 g đồng (II) oxit bằng H2 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 H2 với b mol khí O2 thu được H2O. 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 H2 (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.** Đâu 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.** O2 nặng hơn không khí **B.** O2 nhẹ hơn không khí

**C.** Có nhiều O2 **D.** Không có O2

**Câu 30.** Cho các kim loại sau: Ag, Fe, Cu, Ba, Zn, Au. Số kim loại tác dụng với axit HCl tạo ra khí H2 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** |