

Đề thi học kì 2 lớp 8 môn Hóa học - Đề 2**Đề bài****Phần trắc nghiệm (3 điểm)**

Câu 1. Dãy chất gồm các muối là

- A. KCl, NaNO₃, NaOH, Al₂O₃.
- B. NaHCO₃, Na₂CO₃, KBr, Cu₂S.
- C. P₂O₅, HCl, BaO, MgCl₂.
- D. NaNO₃, KCl, HCl, BaO.

Câu 2. Oxit nào trong các oxit sau đây tan trong nước tạo dung dịch axit?

- A. MgO.
- B. BaO.
- C. P₂O₅.
- D. FeO.

Câu 3. Oxit nào sau đây dùng làm chất hút ẩm?

- A. FeO.
- B. CuO.
- C. Al₂O₃.
- D. CaO.

Câu 4. Phản ứng khi cho khí co đi qua bột CuO ở nhiệt độ cao thuộc loại phản ứng:

- A. Thế.
- B. Oxi hoá - khử
- C. Phân hủy.
- D. Hoá hợp.

Câu 5. Độ tan của CuSO₄ ở 25°C là 40 gam. Số gam CuSO₄ có trong 280 gam dung dịch CuSO₄ bão hoà là

- A. 60 gam.
- B. 65 gam.
- C. 75 gam.
- D. 80 gam.

Câu 6. Khi hoà tan 3,9 gam K vào 101,8 gam nước, thu được dung dịch KOH và khí hiđro. Nồng độ % của dung dịch thu được là

- A. 3,2%.
- B. 4,3%.
- C. 3,8 %.
- D. 5,3%.

Phần tự luận (7 điểm)

Câu 1. (2 điểm) Viết tên của các chất có CTHH sau, cho biết mỗi chất thuộc loại hợp chất gì?

- a) KHCO_3 . b) FeS . c) HBr . d) $\text{Fe}(\text{OH})_2$.

Câu 2. (2 điểm) Viết PTHH biểu diễn dãy biến hoá sau:



Câu 3. (3 điểm) Hoà tan a_1 gam Al và a_2 gam Zn bằng dung dịch HCl dư, thu được những thể tích bằng nhau H_2 . Tính tỉ lệ $a_1 : a_2$

Từ tỉ lệ $a_1 : a_2$, tính khối lượng dung dịch HCl 10% đã hoà tan hỗn hợp hai kim loại.

(Biết $\text{Al} = 27$; $\text{Zn} = 65$).

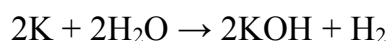
Đáp án đề thi học kì 2 lớp 8 môn Hóa học

Phần trắc nghiệm (3 điểm)

Trả lời đúng mỗi câu được 0,5 điểm

Câu 1. B Câu 2. C Câu 3. D

Câu 4. B Câu 5. D Câu 6. B



Khối lượng dung dịch sau phản ứng:

$$m = m_k + m_{\text{H}_2\text{O}} - m_{\text{H}_2} = 100(\text{gam})$$

$$\Rightarrow \text{C\%KOH} = 5,6\%.$$

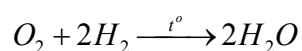
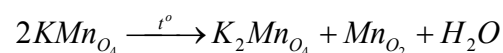
Phần tự luận (7 điểm)

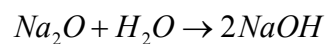
Câu 1. (2 điểm)

- a) Kali hiđro cacbonat (muối)
b) Sắt (II) sunfua (muối)
c) Hiđro bromua (axit)
d) Sắt (II) hiđroxit

Câu 2. (2 điểm)

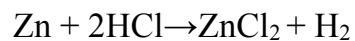
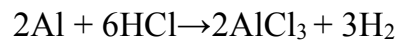
Viết PTHH:





Câu 3. (3 điểm)

PTHH:



Vì thể tích khí H_2 bằng nhau nên số mol khí H_2 bằng nhau = x

Mời các bạn xem tiếp tài liệu tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>