

TRƯỜNG THCS LÊ QUÝ ĐÔN
TỔ KHOA HỌC TỰ NHIÊN

HƯỚNG DẪN ÔN TẬP KIỂM TRA CUỐI HKII
MÔN: KHOA HỌC TỰ NHIÊN (HÓA HỌC) - LỚP 8
Năm học 2025 -2026

A. KIẾN THỨC CẦN NHỚ

Tính chất hóa học của Acid, base, oxide, muối.

B. MỘT SỐ CÂU HỎI MINH HỌA

Câu 1. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng hóa học cho các trường hợp sau (nếu có).

- Cho kim loại Al vào dung dịch HCl.
- Cho dung dịch muối sodium carbonate vào dung dịch HCl.
- Nhỏ dung dịch HCl vào ống nghiệm có chứa một ít bột CuO.
- Hòa tan Fe_2O_3 có màu đỏ nâu vào dung dịch H_2SO_4 .

Câu 2. Viết PTHH thực hiện chuỗi biến hoá sau (ghi điều kiện nếu có)

- $\text{Na} \rightarrow \text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaCl} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$
- $\text{Cu} \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Cu}$

Câu 3. Nêu phương pháp hóa học để phân biệt:

- Các dung dịch đựng trong các lọ riêng biệt sau: KOH, H_2SO_4 , NaNO_3 .
- Các chất rắn đựng riêng biệt: MgO, MgCl_2 , BaO.

Câu 4. Cho các chất sau: C, CO, CO_2 , NO, HNO_3 , N_2O_5 , P, P_2O_5 , S, SO_2 , SO_3 , K, K_2O , KOH, K_2SO_4 , K_2CO_3 , Ba, BaO, BaCO_3 , Mg, MgO, MgCl_2 , Cu, CuO, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, Fe, FeO, Fe_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, FeSO_4 .

- Cho biết chất nào là oxide, Acid, base, muối.
- Chất nào tác dụng được với dd NaOH. Viết PTHH
- Chất nào tác dụng được với dd HCl. Viết PTHH

Câu 5. Cho 4 gam CuO vào 60 mL dung dịch HCl 2M thu được dung dịch A.

- Tính khối lượng muối thu được.
- Tính nồng độ mol các chất có trong dung dịch A.

Câu 6. Cho 10,6 gam Na_2CO_3 tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl 20%.

- Viết PTHH xảy ra.
- Tính khối lượng dung dịch acid đã dùng.
- Tính thể tích khí CO_2 thoát ra (đkc).

Câu 7. Hòa tan 4,88 gam hỗn hợp A gồm MgO, FeO cần dùng vừa đủ 200 mL dung dịch H_2SO_4 0,45M thì được dung dịch B

- Tính khối lượng mỗi muối có trong dung dịch B.
- Tính nồng độ mol/L của các chất tan trong dung dịch B.

Câu 8. Cho 7,96 gam hỗn hợp Na_2CO_3 , K_2CO_3 tác dụng hết với dung dịch HCl dư, sau phản ứng thu được 2,64 gam khí CO_2 . Tính khối lượng mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu.

-----Hết-----

Hoà Bình, ngày 03 tháng 4 năm 2026

NGƯỜI SOẠN NỘI DUNG

Trần Thị Mến Thương