

ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KÌ I MÔN HÓA HỌC 9
NĂM HỌC 2022 - 2023

Bài 1. Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

- 1/ $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow ? + ?$
- 2/ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow ? + ?$
- 3/ $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow ? + ?$
- 4/ $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightarrow ? + ?$
- 5/ $\text{NaOH} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow ? + ?$
- 6/ $\text{BaCl}_2 + \text{AgNO}_3 \rightarrow ? + ?$
- 7/ $\text{Mg} + \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Al}$
- 8/ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow ? + ?$
- 9/ $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow ? + ?$
- 10/ $\text{KOH} + \text{SO}_2 \rightarrow ? + ?$

Bài 2. Viết phương trình hóa học thực hiện sơ đồ chuyển hóa sau:

- 1/ $\text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaCl} \rightarrow \text{NaNO}_3$
- 2/ $\text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaCl} \rightarrow \text{NaOH}$

Bài 3. Nhận biết dung dịch

- a/ KOH ; NaCl ; HCl ; NaNO_3
- b/ NaOH ; K_2SO_4 ; KCl ; H_2SO_4

Bài 4. Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học

- a/ Ngâm dây sắt (Iron) trong cốc chứa dung dịch Copper (II) sulfate CuSO_4
- b/ Cho vài giọt dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4 vào ống nghiệm chứa dung dịch Barium chloride BaCl_2

Bài 5.

- a/ Viết phương trình điều chế khí Sulfur dioxide SO_2 từ Sodium sulfite Na_2SO_3 và Hydrochloric acid HCl
- b/ Viết phương trình hóa học các chất sau từ Magnesium: MgO ; MgSO_4 ; MgCl
- c/ Viết phương trình hóa học Sulfuric acid từ Sulfur

Bài 6.

Cho Copper(II) oxide CuO tác dụng với 196 gam dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4 **10%**.

- a) Viết PTHH
 - b) Tính khối lượng dung dịch của muối tạo thành.
 - c) Tính nồng độ phần trăm của dung dịch muối.
- ($\text{Cu} = 64$; $\text{H} = 1$; $\text{S} = 32$; $\text{O} = 16$)

Bài 7.

Cho 200ml dung dịch HCl có nồng độ 3,5M hòa tan vừa đủ với Iron (III) oxide Fe_2O_3 .

- a) Viết các phương trình phản ứng hóa học.
 - b) Tính khối lượng của Iron (III) oxide.
 - c) Tính khối lượng muối tạo thành.
 - d) Tính nồng độ mol của dung dịch muối.
- ($\text{H} = 1$; $\text{Cl} = 35,5$; $\text{Cu} = 64$; $\text{O} = 16$; $\text{Fe} = 56$)