

ÔN KIỂM TRA GIỮA KÌ I HÓA 9 (NH: 2022-2023)**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình hóa học sau

- a) $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- b) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots\dots\dots$
- c) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots\dots\dots$
- d) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- e) $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- f) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- g) $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots$
- h) $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \dots\dots\dots$
- i) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots$
- j) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \dots\dots\dots$
- k) $\text{Al(OH)}_3 \xrightarrow{t^0} \dots\dots\dots$
- l) $\text{Fe(OH)}_3 \xrightarrow{t^0} \dots\dots\dots$

Câu 2: Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học của các thí nghiệm sau:

- a. Dẫn khí SO_2 vào ống nghiệm chứa dung dịch Ba(OH)_2 dư.

PTHH:**Hiện tượng:**.....

- b. Cho dung dịch hydrochloric acid (HCl) vào ống nghiệm chứa đinh sắt (Fe) sạch

PTHH:**Hiện tượng:**.....

- c. Cho dung dịch hydrochloric acid (HCl) vào ống nghiệm chứa một ít bột CuO

PTHH:**Hiện tượng:**.....

- d. Nhỏ từ từ dung dịch hydrochloric acid (HCl) vào ống nghiệm đựng Fe_2O_3

PTHH:**Hiện tượng:**.....

- e. Nhỏ dung dịch sodium carbonate (Na_2CO_3) vào ống nghiệm chứa dung dịch Calcium chloride (CaCl_2)

PTHH:

Hiện tượng:.....

Câu 3: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết ba dung dịch sau, viết PTHH xảy ra.

a. NaOH, K ₂ SO ₄ , CaCl ₂ .	b. Na ₂ SO ₄ , KOH, NaCl
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	
.....	

(Cho H=1, N=14; O=16, K=39; Mg=24; Cl=35,5; Ag=108; S= 32; Na = 23; Zn = 65; Cu= 64)

Câu 4: Cho 38 gam MgCl₂ phản ứng vừa đủ với dd KOH 2M thu được dd A và chất rắn B.

- a. Tính thể tích dung dịch KOH đã phản ứng.
- b. Tính khối lượng muối KCl tạo thành.
-
-
-
-
-
-

Câu 5: Trung hòa 300 mL dung dịch H₂SO₄ 1M bằng dung dịch NaOH 10%.

- a. Viết phương trình hóa học.
- b. Tính khối lượng NaOH đã dùng.
- c. Tính khối lượng dung dịch NaOH đã dùng.
-
-
-
-
-
-

Câu 6: Cho 40,8 gam ZnO tác dụng vừa đủ với 200 gam dung dịch acid HCl.

- a. Tính nồng độ phần trăm dd HCl đã dùng.
- b. Tính khối lượng muối thu được
-
-
-
-

THCS ĐÔNG THÀNH - TÊN:..... LỚP: 9/.....

.....

.....