

BÀI TẬP MUỐI

Câu 1. Đánh dấu (x) có xảy ra phản ứng, dấu (0) không xảy ra phản ứng vào các ô. Viết phương trình hoá học của các phản ứng đó.

	Na_2CO_3	KCl	Na_2SO_4	NaNO_3
FeSO_4				
BaCl_2				
HCl				

Câu 2. a. Viết công thức của các muối sau: potassium sulfate, sodium hydrogensulfate, sodium hydrogencarbonate, sodium chloride, sodium nitrate, calcium hydrogenphosphate, magnesium sulfate, copper(II) sulfate.

b. Gọi tên các muối sau: AlCl_3 ; KCl ; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; MgSO_4 ; NH_4NO_3 ; NaHCO_3 .

Câu 3. Khi ngâm quả trứng chín vào cốc đựng dung dịch Hydrocloridric acid sẽ thấy sủi bọt khí? Hãy giải thích và viết phương trình hoá học của phản ứng.

Câu 4. Dung dịch Lactate Ringer dùng để rửa vết bỏng và các vết thương trầy xước ...được pha chế bằng cách cho 4,300 gam NaCl ; 0,150 gam KCl và 0,165 gam CaCl_2 vào nước sôi để nguội, pha loãng đến 500 ml để sử dụng.

a. Tính nồng độ mol của mỗi muối có trong dung dịch

b. Tính nồng độ mol của ion Cl^- trong dung dịch

Câu 5. Vì sao trước khi luộc rau muống cần cho thêm một ít muối ăn NaCl ?

Câu 6.

a/. Hãy viết công thức tính số mol (n), khối lượng (m) và Thể tích khí (V)

b/. Tính số mol S có trong 16 gam sulfur, số mol nước có trong 5,4 gam nước; số mol Fe_3O_4 có trong 6,96 gam manhetide.

Câu 7. Cho 0,1 mol NaOH tác dụng với 0,2 mol HCl , sản phẩm sinh ra sau phản ứng là muối NaCl và nước.

a. Tính khối lượng muối NaCl thu được, biết hiệu suất phản ứng đạt 85%

b. Muối NaCl sinh ra từ phản ứng trên có giống muối NaCl sản xuất từ nước biển không? Tại sao?

Câu 8. Cho 9,75 gam zinc tác dụng với dung dịch chứa 9,8 gam H_2SO_4 . Tính khối lượng các chất có trong sản phẩm sau phản ứng.

Câu 9. Khi cho 13g zinc tác dụng với 0,3 mol dung dịch HCl . Tính khối lượng muối ZnCl_2 được tạo thành.

Câu 10. Để hòa tan hoàn toàn 7,2 gam một kim loại M hóa trị (II) thì cần dùng hết 200ml dung dịch acid HCl 3M. Tìm kim loại M.

Câu 11. Trong các chất sau: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$; Na_2SO_4 ; K_2SO_4 ; BaCl_2 ; CuSO_4 , NaCl , HCl , CaO , CuSO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, KHCO_3 .

a. Số muối trung hòa là:

b. Số muối tan trong nước là:

c. Số chất không phải muối là:

Câu 12. Viết CTHH của các muối và đọc tên:

- | | | | |
|---------------------------|---------------------------------------|-----------------|---------------------------------|
| 1. Ba và (HCO_3) | 2. K và (H_2PO_4) | 3. Cu(II) và Cl | 4. Al và (NO_3) |
| 5. Ca và (PO_4) | 6. (NH_4) và (SO_4) | 7. Mg và O | 8. Fe(III) và (SO_4) . |