

NỘI DUNG KIỂM TRA GIỮA KỲ I

Năm học: 2022 – 2023

Môn: Hóa học 9

Bài 1: Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các lọ dung dịch mất nhãn sau:

- | | |
|---|--|
| 1/ NaOH, NaCl, HCl, NaNO ₃ | 11/ BaCl ₂ , Ba(OH) ₂ , KNO ₃ , Na ₂ SO ₄ |
| 2/ K ₂ SO ₄ , H ₂ SO ₄ , KOH, NaCl | 12/ Ca(OH) ₂ , KNO ₃ , BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄ |
| 3/ H ₂ SO ₄ , NaCl, KOH, Na ₂ SO ₄ | 13/ H ₃ PO ₄ , Na ₂ SO ₄ , CaCl ₂ , KNO ₃ |
| 4/ H ₃ PO ₄ , Ca(OH) ₂ , CaCl ₂ , KNO ₃ | 14/ H ₂ SO ₄ , KNO ₃ , BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄ |
| 5/ NaCl, Ca(NO ₃) ₂ , Na ₂ CO ₃ , K ₂ SO ₄ | 15/ K ₂ SO ₃ , HCl, Na ₂ SO ₄ , Ba(NO ₃) ₂ |
| 6/ K ₂ SO ₃ , BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄ , Ba(NO ₃) ₂ | 16/ HCl, Ca(NO ₃) ₂ , Na ₂ CO ₃ , K ₂ SO ₄ |
| 7/ CaCl ₂ , K ₂ SO ₄ , KNO ₃ , K ₂ CO ₃ | 17/ Ca(OH) ₂ , K ₂ SO ₄ , KNO ₃ , K ₂ CO ₃ |
| 8/ NaCl, KNO ₃ , ZnSO ₄ , K ₂ CO ₃ | 18/ K ₂ SO ₃ , Ba(OH) ₂ , Na ₂ SO ₄ , Ba(NO ₃) ₂ |
| 9/ MgSO ₄ , Mg(NO ₃) ₂ , MgCl ₂ , K ₂ CO ₃ | 19/ K ₂ SO ₃ , HCl, NaOH, Ba(NO ₃) ₂ |
| 10/ ZnCl ₂ , Mg(NO ₃) ₂ , Na ₂ SO ₃ , ZnSO ₄ | 20/ Na ₂ SO ₃ , HCl, NaOH, Ca(NO ₃) ₂ |

Bài 2: Tính theo phương trình hóa học

1/ Cho một lượng bột sắt dư vào 150 ml dung dịch H₂SO₄, phản ứng xong người ta thu được 3,7815 lít khí hiđro(đkc).

a/ Viết phương trình hóa học.

b/ Tính số gam bột sắt tham gia phản ứng.

c/ Tính nồng độ mol/l của dung dịch H₂SO₄ và nồng độ mol sản phẩm thu được. Biết thể tích dd sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

2/ Cho 11,2 gam sắt phản ứng vừa đủ với 500 ml dung dịch axit HCl.

a/ Viết phương trình hóa học xảy ra.

b/ Tính nồng độ mol dung dịch HCl đã dùng và nồng độ mol của muối thu được. Biết thể tích sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

c/ Tính khối lượng muối khan thu được.

3/ Khi cho một lượng bột kẽm lấy dư vào 200 ml dung dịch H₂SO₄ thì thu được 32,2 g muối khan.

a/ Viết phương trình hóa học xảy ra.

b/ Tính thể tích khí thoát ra(đkc)

c/ Tính nồng độ mol dung dịch H₂SO₄ đã dùng.

4/ Cho 5,4 gam nhôm phản ứng vừa đủ với 150ml dung dịch HCl.

a/ Tính thể tích khí thu được(đkc)

b/ Tính khối lượng muối thu được.

c/ Tính nồng độ mol dung dịch HCl đã dùng và nồng độ mol của muối thu được. Biết thể tích sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

5/ Cho 11,2 gam sắt phản ứng vừa đủ với 500 g dung dịch axit HCl.

a/ Tính thể tích khí H₂ sinh ra.

b/ Tính nồng độ % dung dịch HCl đã dùng và nồng độ % của muối thu được.

Bài 3: Hoàn thành các PTHH sau:

