

Tính chất hoá học của muối

- 9.1. Thuốc thử dùng để phân biệt hai dung dịch natri sunfat và natri sunfit là
- dung dịch bari clorua.
 - dung dịch axit clohidric.
 - dung dịch chì nitrat.
 - dung dịch natri hiđroxit.

- 9.2. a) Hãy cho biết những phản ứng hoá học nào trong bảng có thể dùng để điều chế các muối sau (Bằng cách ghi dấu × (có) và dấu o (không) vào những ô tương ứng) :

- Natri clorua.
- Đồng clorua.

Viết các phương trình hoá học.

- b) Vì sao có một số phản ứng hoá học trong bảng là không thích hợp cho sự điều chế những muối trên ?

| PHẢN ỨNG HOÁ HỌC | Axit + Bazơ | Axit + Oxit bazơ | Axit + Kim loại | Axit + Muối | Muối + Muối | Kim loại + Phi kim |
|-------------------|-------------|------------------|-----------------|-------------|-------------|--------------------|
| MUỐI | | | | | | |
| NaCl | | | | | | |
| CuCl ₂ | | | | | | |

- 9.3. Nếu chỉ dùng dung dịch NaOH thì có thể phân biệt được hai muối trong mỗi cặp chất sau được không ?
- Dung dịch Na₂SO₄ và dung dịch Fe₂(SO₄)₃.
 - Dung dịch Na₂SO₄ và dung dịch CuSO₄.
 - Dung dịch Na₂SO₄ và dung dịch BaCl₂.

Giải thích và viết phương trình hoá học.

- 9.4. Có thể dùng những phản ứng hoá học nào để chứng minh rằng thành phần của muối đồng(II) sunfat có nguyên tố đồng và gốc sunfat ?