

ПРИПРЕМА ЗА КОНТРОЛНИ ИЗ СОЛИ

1. Напиши називе следећих једињења: а) HNO_3 б) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ г) MgSO_3

2. Напиши формуле следећих једињења:

а) калцијум-карбонат б) хлороводоничне киселина в) литијум-хидроксид

3. Напиши следеће једначине реакција соли и изједначи их:

а) гвожђе(II)хлорид и калијум-хидроксид дају гвожђе(II)-хидроксид и литијум-хлорид

б) бакар и сребро-нитрат дају бакар(II)нитрат и сребро

4. Шта се добија у реакцији неутрализације калцијум-хидоксида и бромоводоничне киселине?

5. Напиши ознаке за катјоне и анјоне који улазе у састав наведених соли:

Со	Катјон	Анјон
калијум-карбонат		
калцијум-нитрит		
Калијум-фосфит		

6. Одреди валенцу метала Е на основу формуле:

а) ECO_3 б) ENO_3 в) ESO_3

7. Наведи физичка својства соли.

8. Наведи пет различитих начина за добијање соли?

9. Наведи примену соли.

10. Формирај парове тако да називима киселина у левој колони одговарају називи њихових соли у десној колони:

- | | |
|----------------------|------------|
| 1) сумпорна киселина | а) нитрити |
| 2) азотна киселина | б) фосфати |
| 3) фосфорна киселина | в) нитрати |
| | г) сулфати |
| | д) сулфити |