Радни листић - Соли

1. Напиши називе соли:

а) сулфитне (сумпорасте) киселине \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) карбонатне (угљене) киселине \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ц) хлороводоничне киселине\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

д) нитратне(азотне) киселине\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Напиши формуле соли:

а) натријум-сулфата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, б) алуминијум-хлорида \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ц) гвожђе(III)-нитрата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, д) калцијум-фосфата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Напиши називе соли на основу формула:

а) FeSO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, б) KNO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

ц) K3PO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, д) Fe2(SO4)3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

4. Доврши хемијске једначине и изједначи их.

а) KOH + H3PO4 \_\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_ (реакција потпуне неутрализације)

б) \_\_\_\_\_\_ + H2SO4 MgSO4 + H2

в) Ca(OH)2 + HNO3

г) CaO + \_\_\_\_\_\_\_ CaCl2 + H2O

д) Аl(OH)3 + H2SO3

е) CuSO4 + NaOH

ђ) Na2SO4 + Ba(OH)2

e) CaCO3 + HCl

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Со | Катјон | Анјон |
| Натријум-сулфит |  |  |
| Магнезијум-хлорид |  |  |
| Алуминијум-нитрат |  |  |

6. Наведи примену калцијум-карбоната.

7. Колико грама талога настаје при реакцији 5,85 g натријум-хлорида с раствором сребро-нитрата?