

ХІМІЯ. 11 клас

Тема. Солі, їх поширення в природі. Середні та кислі солі.

Опрацювати ст. 202-303 (записати рівняння реакцій за таблицями)

Повторити: Властивості і застосування карбонатів, нітратів і ортофосфатів лужних і лужноземельних металічних елементів, солей амонію

Виконати завдання

I варіант

Завдання з однією правильною відповіддю

1. Укажіть, де метали розташовані в ПС:

- а) у верхній правій частині;
- б) у головних підгрупах;
- в) у побічних підгрупах;
- г) у лівій нижній частині, I—III групах і побічних підгрупах.

2. Укажіть амфотерний метал:

- а) Mg; б) Na; в) Al; г) Fe.

3. Укажіть метал з найбільшою температурою плавлення:

- а) алюміній; б) золото; в) залізо; г) цезій.

4. Укажіть метал, який використовується в літакобудуванні:

- а) олово; б) свинець; в) мідь; г) алюміній.

5. Укажіть лужний метал:

- а) Ca; б) K; в) Cr; г) Mn.

6. Укажіть сполуку, яка утворюється внаслідок взаємодії алюмінію з водою:

- а) Al_2O_3 ; б) $Al(OH)_3$; в) $K_3[Al(OH)_6]$; г) H_2O_2 .

7. Укажіть, які властивості проявляють оксид і гідроксид алюмінію:

- а) кислотні; б) амфотерні; в) основні; г) окисні.

8. Укажіть речовину, яка може реагувати із залізом:

- а) K; б) MgO; в) Cl_2 ; г) SO_2 .

Завдання з декількома правильними відповідями

9. Укажіть метали, які мають ступінь окиснення +3:

- а) Алюміній; б) Ферум; в) Натрій; г) Рубідій.

10. Укажіть речовини, з якими може реагувати алюміній оксид:

- а) $Ba(OH)_2$; б) MgO; в) HCl; г) CO_2 .

11. Укажіть сполуки, які спричиняють тимчасову твердість води:

- а) Na_2SO_4 ; б) $MgSO_4$; в) $Mg(HCO_3)_2$; г) $Ca(HCO_3)_2$.

12. Укажіть фактори, які спричиняють корозію металів:

- а) вологе повітря; б) вугілля;
- в) сульфур(IV) оксид; г) фосфор.

13. Укажіть речовини, з якими може реагувати ферум(II) гідроксид:

- а) H_2SO_4 ; б) MgO; в) N_2 ; г) HCl.

14. Укажіть особливості будови атомів металів:

- а) у металів на зовнішній оболонці невелика кількість електронів (від одного до трьох);
- б) у металів на зовнішній оболонці чотири й більше електронів;