1. Выберите формулу гидроксида:

|  |  |
| --- | --- |
| а) НCl;б) Zn(OH)2; | в) AlPO4;г) NaOH. |

2. Разделите вещества по 4 пройденным классам: Cu(NO3)2, N2O, Al2O3, AgNO3, HCl, Fe(OH)3, гидроксид лития, углекислый газ, азотная кислота, фосфат калия.

3.  Раствор H2SO4 будет взаимодействовать с:

|  |  |
| --- | --- |
| а) Na2SO4;б) CuO | в) Hg;г) HNO3. |

Напишите уравнение реакции.

4. Продукты взаимодействия азотной кислоты и оксида калия:

|  |  |
| --- | --- |
| а) KNO3 + H2;б) Cа(NO3)2 + H2; | в) КNO3 + H2O;г) они не взаимодействуют. |

Напишите уравнения реакции.

5. Формула карбоната лития:

|  |  |
| --- | --- |
| а) Li2SiO3;б) Li2SO4; | в) Li2SO3;г) Li2CO3. |

6. Какая из приведенных солей растворима:

|  |  |
| --- | --- |
| а) Fe3(PO4)2;б) CaCO3; | в) MgSiO3;г) NaCl. |

7. Является реакцией нейтрализации (кислоты с основанием) :

а) Zn + S = ZnS;
б) CuCl2 + Na2SiO3 = CuSiO3 + 2NaCl;
в) BaO + H2O = Ba(OH)2;
г) 2NaOH + H2SO4= Na2SO4 + 2H2O.

8. Допишите возможные уравнения реакций :

HCl + Ag =... ,
H2SO4 + Fe(OH)3 = ... ,
SO3 + H2O = ... ,
Li + H2O = ... ,

 9. Рассчитайте массовые доли элементов в составе фосфата кальция (запишите решение).