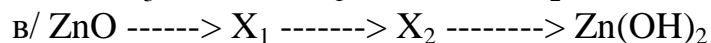
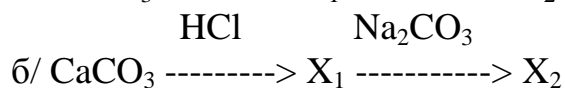
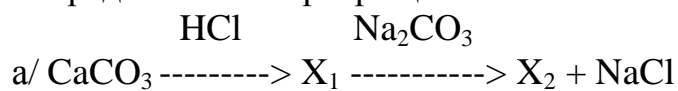
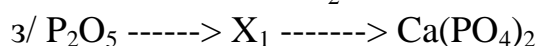
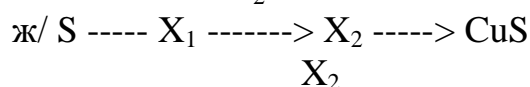
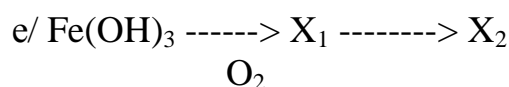
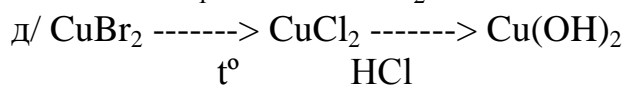
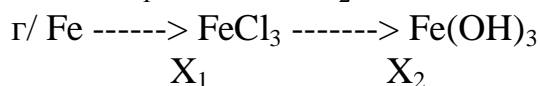


ЕГЭ II часть А (8-12) Свойства химических веществ.

- Щелочь образуется при взаимодействии воды с:
1) Mg 2) Zn 3) Ca 4) Al 5) Ba 6) Li 7) Fe 8) CaO 9) CuO 10) NH₃
- Кислота образуется при растворении в воде:
1) NH₃ 2) H₂S 3) HCl 4) SO₂ 5) SO₃ 6) NO 7) NO₂ 8) SiO₂ 9) CO₂
- Оксид углерода (IV) взаимодействует с
1) O₂ 2) H₂O 3) HCl 4) NaOH 5) Cu(OH)₂ 6) Mg 7) MgO 8) р-р Na₂CO₃
- Оксид меди (II) взаимодействует с:
1) O₂ 2) H₂O 3) NaOH 4) HCl 5) CO₂ 6) CaO 7) Al 8) NH₃
- Какое вещество реагирует с HCl, но не реагирует с NaOH:
1) ZnO 2) Be(OH)₂ 3) Al₂O₃ 4) MgO 5) CO 6) SO₂ 7) (NH₄)₂CO₃
- Гидроксид натрия реагирует с:
1) HNO₃ 2) K 3) CuSO₄ 4) ZnO 5) CaO 6) CO₂ 7) CO 8) Fe 9) Zn
- Хлорид меди (II) реагирует с:
1) MgO 2) HNO₃ 3) CO₂ 4) NH₃ 5) AgNO₃ 6) NaOH 7) Zn 8) Ag 9) Fe(OH)₃ 10) H₂S
- Определить X в превращениях:



- 1) ZnS и ZnSO₄ 2) ZnCO₃ и ZnO 3) Zn(OH)₂ и Zn 4) ZnSO₄ и ZnCl₂



- 1) PH₃ и CaCO₃ 2) K₃PO₄ и CaCl₂ 3) H₃PO₄ и CaCl₂ 4) H₃PO₄ и CaO

