

Тема урока « Повторение: химические реакции, виды химических реакций»

1. Определи по какой цифрой указаны химические реакции

- 1) при нагревании вода превращается в пар.
- 2) при пропускании углекислого газа через известковую воду образуется осадок
- 3) при поджигании свечи парафин плавится.
- 4) под действием электрического тока вода превращается в газы: водород и кислород
- 5) серебряные ложки со временем темнеют
- 6) при включении в сеть электролампа излучает свет и тепло
- 7) при сильном измельчении стекло превращается в порошок
- 8) если к раствору уксусной кислоты добавить соду, выделяется газ
- 9) при замерзании вода превращается в лёд

2. Найдите ошибки! Какие формулы составлены неправильно?

NaOH, K₂Cl, HCl, SO₂, Mg(OH), H₂ PO₄, Na₃SO₄, CuS, P₂O₅, Al(OH)₃, HCO₃.

3. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите тип реакции

