

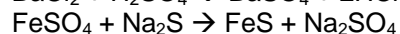
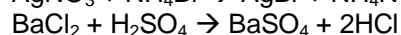
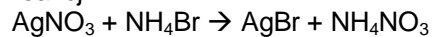
**Zadania do tematu 12**

Zad. 1

Napisz równanie skrócone równanie jonowe reakcji powstawania każdego z następujących nierozpuszczalnych produktów w roztworze wodnym: siarczanu(VI) baru  $\text{BaSO}_4$ , jodku srebra  $\text{AgI}$ , wodorotlenku magnezu  $\text{Mg(OH)}_2$ . Wybierz dwa rozpuszczalne związki jonowe, które zmieszane w roztworze, tworzą każdy z podanych związków nierozpuszczalnych.

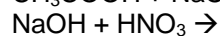
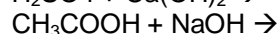
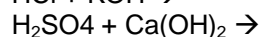
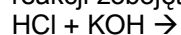
Zad. 2

Napisz pełne równanie jonowe i skrócone równanie jonowe odpowiadające każdej z następujących reakcji:



Zad. 3

Uzupełnij i napisz równanie ogólne, pełne równanie jonowe i skrócone równanie jonowe podanych reakcji zobojętniania:



Zad.4

Na przykładzie octanu sodu  $\text{CH}_3\text{COONa}$  opisz mechanizm hydrolizy. Uzasadnij odczyn roztwór octanu sodu.

Zad. 5

Dlaczego roztwór  $\text{FeCl}_3$  ma odczyn kwaśny.