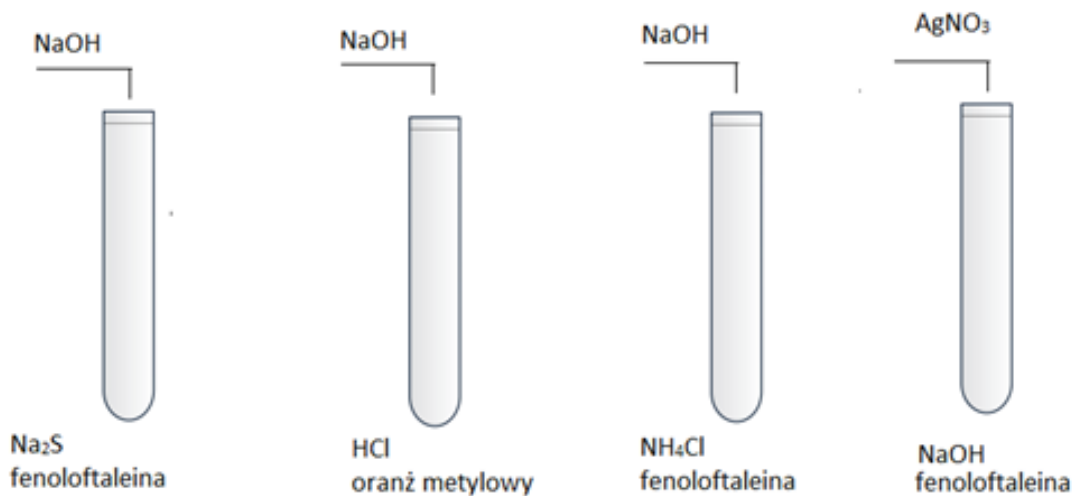


Laboratorium – rozróżnianie roztworów kwasowych, zasadowych i obojętnych.

1. Zastosowanie wskaźników do stwierdzenia przebiegu reakcji.



Probówka 1:

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

Probówka 2:

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

Probówka 3: (do wylotu probówki zbliż zwilżony papierek uniwersalny)

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

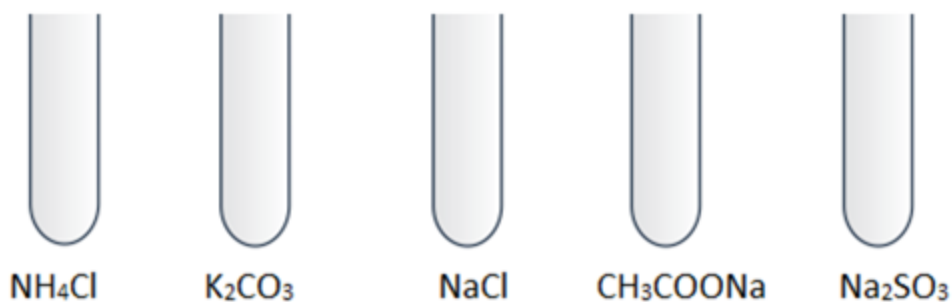
Probówka 4: (odczekaj, aż osad opadnie)

Obserwacje: _____

Wnioski: _____

Reakcje zachodzące w probówce: _____

2. Badanie odczynu roztworów soli.



Barwa papierka uniwersalnego						
Barwa błękitu bromotymolowego						
Barwa fenoloftaleiny						
Barwa oranżu metylowego						
Odczyn roztworu						
pH (większe od 7/ mniejsze od 7/ równe 7)						
Rola wody wg teorii Bronsteda						
Jony, które nie biorą udziału w hydrolizie						

Reakcje zachodzące w probówkach (dysocjacja + hydroliza, jeśli zachodzi)

- 1: _____
- 2: _____
- 3: _____
- 4: _____
- 5: _____
- 6: _____