

Przegląd reakcji chemicznych kationów I grupy

(Ślepe próby)

Odczynnik \ Jon	Ag ⁺	Pb ²⁺
HCl + rozpuszczalność	Osad:	Osad:
	W NH ₃ · H ₂ O:	W gorącej wodzie:
NaOH + rozpuszczalność w nadmiarze	Osad:	Osad:
NH₃ · H₂O + rozpuszczalność w nadmiarze	Osad:	Osad:
KI + rozpuszczalność w nadmiarze stęż. KI w gorącej wodzie	Osad:	Osad:
K₂CrO₄	Osad:	Osad:
H₂SO₄	Osad:	Osad:

W tabeli należy zapisać:

- Barwę i wzór powstającego osadu
- Równania reakcji powstawania osadów w formie jonowej skróconej
- Informacje czy osad ulega rozpuszczeniu. W przypadku rozpuszczenia się osadu napisać wzór powstającego jonu
- Równania reakcji rozpuszczania osadów w formie jonowej skróconej, z wyjątkiem rozpuszczania w gorącej wodzie