

# Przegląd reakcji chemicznych kationów II grupy

## (Ślepe próby)

Odczynnik \ Jon	Ba <sup>2+</sup>	Sr <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:	Osad:
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Osad:	Osad:	Osad:
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> C <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w 6 mol/L CH <sub>3</sub> COOH*			
K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w CH <sub>3</sub> COOH			
K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> + CH <sub>3</sub> COOH	Osad:	Osad:	Osad:

\* Jeżeli osad się nie rozpuścił, probówkę podgrzać w łaźni wodnej przez 10 minut.

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