

Przegląd reakcji chemicznych kationów II grupy (Ślepe próby)

Jon Odczynnik	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}
$(NH_4)_2CO_3$	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
H_2SO_4	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
$(NH_4)_2C_2O_4$	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w 6 mol/L CH_3COOH *			
K_2CrO_4	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w CH_3COOH			
$K_2CrO_4 +$ CH_3COOH	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----

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

W tabeli należy zapisać:

- Barwę powstającego osadu (w przypadku braku osadu napisać BRAK OSADU)
- **Równania reakcji powstawania osadów w formie jonowej skróconej**
- Informacje czy osad ulega rozpuszczeniu. W przypadku rozpuszczenia się osadu **napisać wzór powstającego jonu.**