

Przegląd reakcji chemicznych kationów I grupy (Ślepe próby)

Jon	Ag^+	Pb^{2+}
HCl	Barwa osadu:	Barwa osadu:
Rozpuszczalność	W $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$:	W gorącej wodzie:
NaOH	Barwa osadu:	Barwa osadu:
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. NaOH		
$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	Barwa osadu:	Barwa osadu:
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		
KI	Barwa osadu:	Barwa osadu:
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. KI		
Rozpuszczalność w gorącej wodzie		
K_2CrO_4	Barwa osadu:	Barwa osadu:
H_2SO_4	Barwa osadu:	Barwa osadu:

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**
- Równania reakcji rozpuszczania osadów w formie jonowej skróconej, z wyjątkiem rozpuszczania w gorącej wodzie