

Przegląd reakcji chemicznych kationów grupy IIIA (Ślepe próby)

Jon Odczynnik	Cu^{2+}	Bi^{3+}	Cd^{2+}
AKT + H₂SO₄ + temp.	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
NaOH	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. NaOH			
NH₃ · H₂O	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. NH ₃ ·H ₂ O			
KI	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. KI			
K₄[Fe(CN)₆]	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----

W tabeli należy zapisać:

- Barwę i wzór 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**