

## Przegląd reakcji chemicznych kationów grupy IIIA (Ślepe próby)

Jon Odczynnik	Cu <sup>2+</sup>	Bi <sup>3+</sup>	Cd <sup>2+</sup>
<b>AKT + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + temp.</b>	Osad:	Osad:	Osad:
<b>NaOH</b>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w nadmiarze			
<b>NH<sub>3</sub> · H<sub>2</sub>O</b>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w nadmiarze			
<b>KI</b>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w nadmiarze stęż. KI			
<b>K<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]</b>	Osad:	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