

**Przegląd reakcji chemicznych kationów grupy IIIB
(Ślepe próby)**

Jon Odczynnik	As^{3+}	As^{5+}	Sb^{3+}	Sn^{2+}	Sn^{4+}
AKT + HCl + temp.	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
NaOH	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w nadmiarze					
$NH_3 \cdot H_2O$	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w nadmiarze					
AgNO₃	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
Mieszanina magnezowa	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
$(NH_4)_2MoO_4$ + stęż. HNO_3 + temp.	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
Rozcieńczenie wodą	Osad:	Osad:	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