

Przegląd reakcji chemicznych kationów grupy IIIB (Ślepe próby)

Jon Odczynnik	As^{3+}	As^{5+}	Sb^{3+}	Sn^{2+}
AKT + HCl + temp.	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
NaOH	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. NaOH				
$NH_3 \cdot H_2O$	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozpuszczalność w nadmiarze stęż. $NH_3 \cdot H_2O$				
Mieszanka magnezowa	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
$(NH_4)_2MoO_4$ + stęż. HNO_3 + temp.	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Rozcieńczenie wodą	Barwa osadu: -----	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**