

Przegląd reakcji chemicznych kationów V grupy (Ślepe próby)

Jon Odczynnik	K^+	Na^+	NH_4^+	Mg^{2+}
K[Sb(OH)₆]	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
KOH lub NaOH	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Odczynnik Nesslera	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
Magnezon	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----	Barwa osadu: -----
HClO₄	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**, z wyjątkiem reakcji z odczynnikiem Nesslera i magnezonem
- Jeżeli następuje wydzielanie się gazu (zwilżony wodą destylowaną papierek uniwersalny barwi się na zielono) – **wzór gazu oraz równanie reakcji, w wyniku której powstaje**