

Przegląd reakcji chemicznych kationów V grupy

(Ślepe próby)

Jon Odczynnik	K⁺	Na⁺	NH₄⁺	Mg²⁺
K[Sb(OH)]₆	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
KOH lub NaOH	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
Odczynnik Nesslera	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
Magnezon	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
HClO₄	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:

W tabeli należy zapisać:

- Barwę i wzór powstającego osadu
- Równania reakcji powstawania osadów w formie jonowej skróconej, z wyjątkiem reakcji z odczynnikiem Nesslera i magnezonem
- Jeżeli następuje wydzielanie się gazu (papierek uniwersalny barwi się na zielono) – wzór gazu oraz równanie reakcji, w wyniku której powstaje