

Karta pracy ucznia

Eksperyment – Reakcje charakterystyczne anionów: bromkowych, chlorkowych oraz jodkowych.

ANION NR 1

1. Z otrzymanej do analizy próbki przelano do dwóch probówek po ok. 2 ml roztworu.
2. Do jednej probówki dodano zakraplaczem kilka kropli AgNO_3 a do drugiej BaCl_2 .
3. Po dodaniu AgNO_3 osad się wytrącił/nie wytrącił się.
Po dodaniu BaCl_2 osad się wytrącił/nie wytrącił się.
4. Następnie do probówek gdzie osad się wytrącił dodano roztworu rozcieńczonego HNO_3 .
5. Osad rozpuścił się/nie rozpuściła się.
6. Na podstawie wyników z pkt. 3, 4 i 5, korzystając z tabeli, zakwalifikowano badany anion do grupy analitycznej.

L. p.	Dodany odczynnik	Obserwacje	Równania reakcji
1.	AgNO_3		
2.	BaCl_2		

7. Za pomocą reakcji charakterystycznych stwierdzono, że jest to anion

ANION NR 2

1. Z otrzymanej do analizy próbki przelano do dwóch probówek po ok. 2 ml roztworu.

2. Do jednej probówki dodano zakraplaczem kilka kropli AgNO_3 a do drugiej BaCl_2 .

3. Po dodaniu AgNO_3 osad się wytrącił/nie wytrącił się.

Po dodaniu BaCl_2 osad się wytrącił/nie wytrącił się.

4. Następnie do probówek gdzie osad się wytrącił dodano roztworu rozcieńczonego HNO_3 .

5. Osad rozpuścił się/nie rozpuściła się.

6. Na podstawie wyników z pkt. 3, 4 i 5, korzystając z tabeli, zakwalifikowano badany anion do grupy analitycznej.

L. p.	Dodany odczynnik	Obserwacje	Równania reakcji
1.	AgNO_3		
2.	BaCl_2		

7. Za pomocą reakcji charakterystycznych stwierdzono, że jest to anion

ANION NR 3

1. Z otrzymanej do analizy próbki przelano do dwóch probówek po ok. 2 ml roztworu.
2. Do jednej probówki dodano zakraplaczem kilka kropli AgNO_3 a do drugiej BaCl_2 .
3. Po dodaniu AgNO_3 osad się wytrącił/nie wytrącił się.
Po dodaniu BaCl_2 osad się wytrącił/nie wytrącił się.
4. Następnie do probówek gdzie osad się wytrącił dodano roztworu rozcieńczonego HNO_3 .
5. Osad rozpuścił się/nie rozpuściła się.
6. Na podstawie wyników z pkt. 3, 4 i 5, korzystając z tabeli, zakwalifikowano badany anion do..... grupy analitycznej.

L. p.	Dodany odczynnik	Obserwacje	Równania reakcji
1.	AgNO_3		
2.	BaCl_2		

7. Za pomocą reakcji charakterystycznych stwierdzono, że jest to anion