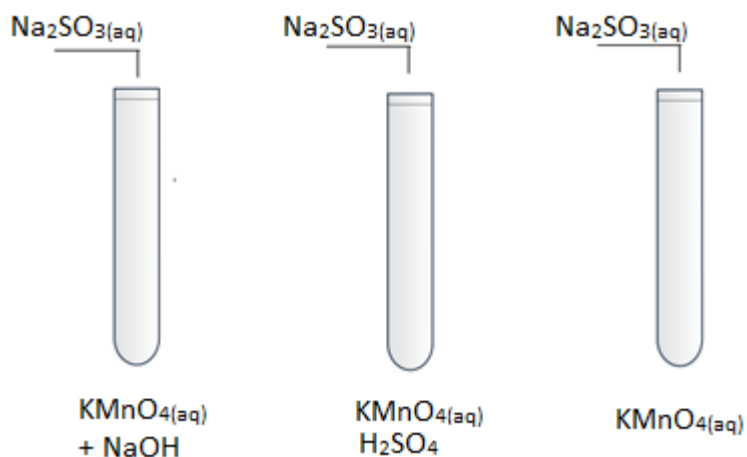


REAKCJE ZWIĄZKÓW MANGANU.



Doświadczenie 1. Utleniające właściwości manganianu(VII) potasu w zależności od środowiska.



Obserwacje:

Probówka 1: _____

Probówka 2: _____

Probówka 3: _____

Wnioski + reakcje:

Probówka 1: _____

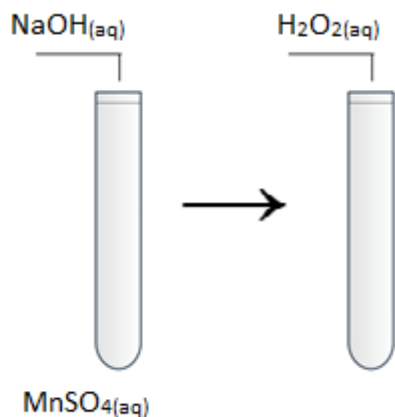
Probówka 2: _____

Probówka 3: _____

UWAGI: Zamiast Na_2SO_3 można użyć np. NaNO_2 , zamiast H_2SO_4 – HNO_3 . Na_2SO_3 można dodać w formie stałej.



Doświadczenie 2. Utlenianie jonów Mn^{2+} .



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Doświadczenie 3. Termiczny rozkład manganianu(VII) potasu.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Doświadczenie 4. Strącanie osadu wodorotlenku manganu(II).



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:



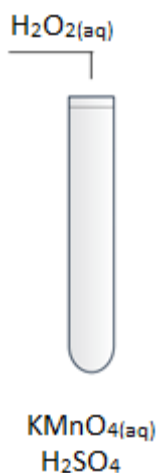
Doświadczenie 5. Reakcje metalicznego manganu wobec kwasów nieutleniających.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

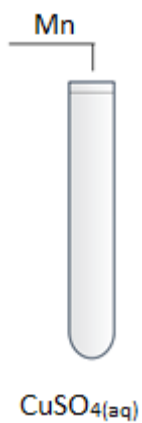
Doświadczenie 6. Reakcja manganianu(VII) wobec wody utlenionej.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Doświadczenie 7. Zachowanie manganu względem metalu o mniejszej aktywności.



Obserwacje:

Wnioski + reakcje:

Do każdej reakcji redoks zapisz równania półówkowe, wskaż utleniacz i reduktor. Zapisz potencjały standardowe procesów, korzystając z tablic.