

Klasyczna analiza jakościowa. 5B. Analiza kontrolna jonów niemetalicznych – anionów

Analiza kontrolna:

Każdy ze studentów otrzyma roztwór analizy kontrolnej mieszaniny anionów. Należy wykryć testami redoks, która grupa anionów jest obecna w roztworze: utleniające czy redukujące; silnie, średnio lub słabo. Następnie wykryć dany anion/aniony. W tym samym roztworze, posługując się poznanymi wcześniej reakcjami identyfikacji, wykryć jony obojętne ze względu na właściwości redox: CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , CH_3COO^- , NO_3^- pamiętając, że obecne w analizie aniony o właściwościach redoks mogą przeszkadzać lub dawać podobne reakcje i wtedy należy usunąć je z roztworu.

Odpowiednimi równaniami reakcji opisz wykonaną analizę kontrolną anionów.

Postępowanie przy wykonywaniu analizy kontrolnej anionów:

Sprawdzić:

- wartość pH;
- wyniki reakcji testów na właściwości redoks anionów;
- reakcje z rozcieńczonym roztworem H_2SO_4 ;
- reakcje z rozcieńczonym roztworem AgNO_3 w środowisku obojętnym;
- reakcje z rozcieńczonym roztworem AgNO_3 w środowisku 2M HNO_3 ;
- reakcje z rozcieńczonym roztworem zawierającym jony Ba^{2+} ;
- z rozcieńczonym roztworem zawierającym jony Ca^{2+} ;
- reakcje identyfikacji anionów z ćw. 5A.