

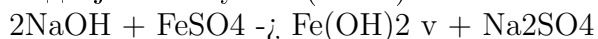
Лабараторијске вежбе из хемије

Алекса Вучковић 2ц

Оглед 1. Добијање гвожђе(II)-хидроксида:

У натријум-хидроксид додати гвожђе(II)-сулфат.

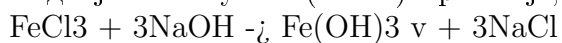
Издаја се замућење(талог) маслинасто зелене боје, а то је Fe(OH)_2 .



Оглед 2. Добијање гвожђе(III)-хидроксида:

У гвожђе(III)-хлорид додати натријум-хидроксид.

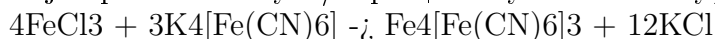
Издаја се замућење(талог) мрке боје, а то је Fe(OH)_3 .



Оглед 3. Грађење комплекса гвожђа "берлинско плаво":

У гвожђе(III)-хлорид додати калијум-хексацијаноферат(II).

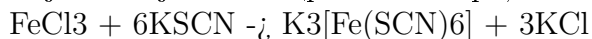
Боја прелази из жуто/наранцасте у тамно плаву, ткз. берлинско плаву.



Оглед 4. Грађење комплекса гвожђа "вештачка крв":

У гвожђе(III)-хлорид додати калијум-тиоцијанат.

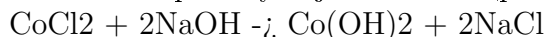
Боја постаје тамно црвена као крв, по чему је ово једињење добило назив вештачка крв.



Оглед 5. Добијање кобалт(II)-хидроксида:

У кобалт(II)-хлорид додати натријум-хидроксид.

Уочавамо промену боје из благо црвене у плаву.



Оглед 6. Добијање никал(II)-хидроксида:

У водени раствор никал(II)-сулфата додати натријум-хидроксид.

Уочавамо настајање волуминозног талога зелене боје.



Оглед 7. Грађење комплекса никла:

У никал(II)-хлорид додати амонијак.

Пре почетка реакције, имамо зелену боју раствора никал(II)-хлорида. У зависности од додате количине амонијака појачава се плава боја.

