Хемија—8одд.

06.04.2020год.

Тема-4 Хемиски реакции

Наставна единица- Тестирање на вашите индикатори

Цели :

\*да се направи разлика меѓу кисели, базни и неутрални раствори користејќи индикатори и pH скала.

\*да се претстават резултатите во табели , дијаграми и со графици.

Насоки- активности

1.Споделете си мислења во групи и споредете ги различните индикатори што ги изработивте.

2.Кој е најдобар индикатор ? Зошто?

\*претставете ги резултатите во табели, дијаграми, и со графици.

Запамти дека:

1.Индикаторите се природни бои што може да се најдат во растенијата.

Тие ја менуваат бојата во зависност од тоа колку кисел или базен е растворот.

2.Боите што се наоѓаат во растенијата имаат различна боја кога се во кисели раствори, и кога се во базни раствор. Кај добриот индикатор има јасна промена на бојата..

Хемија—8одд.

07.04.2020 год.

Тема -4 Хемиски реакции

Наставна единица- Користење универзален индикатор

Цели:

\*да се направи разлика меѓу кисели базни и неутрални раствори користејќи универзален индикатор и pH скала.

\*претставување на резултатите во табели.

Насоки- активности :

1.два кисели раствори.

2.неколку базни раствори,различни супстанции ,паста за заби,чај. кафе, течен сапун.сјај,млеко и др.

Запамти-Универзалниот индикатор е смеса од бои , неговите бои укажуваат на pH вредноста на растворот.

Универзалниот индикатор се користи за идентификување на pH вред.на супстанциите.

Ова е мерка за тоа колку есилна или слаба е некоја киселина или база.

Универзален индикатор во форма на раствор.

Универзален раствор во форма на хартија.

Споделете си ги резултатите помеѓу себе ако сте во можност.

Не мора да ми препраќате за ова ,ова ви се вежби.

Браво за сите изработки направени и за вашата одговорност.

Кој не успеал можеби и бил спречен ако е во можност нека се потруди

да проба и направи .

Бидете добри поздрав!