Хемија---8одд.

23.03.2020год.

Тема-4- Хемиски реакции

Наставна единица- Изработка на сопствени индикатори

Цели:

\*Да направиш индикатор од растителен материјал

\*Да разликуваш кисела ,базна и неутрална средина со помош на индикатор.

\*да ја објасниш функцијата на индикаторите.

Активности:

1.Практична активност- Изработка на индикатор.

Дадено е упатство во учебникот за изработка на индикатор од цвекло во 4 чекори.

Имате задача да докажете каква боја има индикаторот под дејство на:

1. киселина

б)база?

2.Изработка на индикатор од црвена зелка.

Истата постапка се повторува како со цвеклото

Од добиениот индикатор додадете кон различни супстанции шампон,паста за заби,лимон,портокал, кока кола и т.н.

Начин на приготвување-ставете пола чаша вода во едно тенџере, додајте половина чаша исечкана црвена зелка, полека нека врие 15 минути на послаб оган. Истурете ја обоената вода во една чаша и оставете ја да се излади. Потоа ставете од течноста во една чинија,додајте половина лажиче сода бикарбонана и промешајте бојата ќе се измени од винско црвена во темно зелена-што значи дека смесата е базична. Потоа малку по малку додавајте оцет, во еден момент бојата повторно ќе стане црвена- покажувајќи дека сега смесата е кисела.Индикаторот точно ни го покажува моментот кога е дадено вистинско количество од киселина да се неутрализира базата.-неутрализација.

Направете барем еден од овие индикатори, и во табела сумирај ги резултатите.

Уживај и истражувај-пријатна работа.

За дополнителни прашања испратете порака на мојата е-mail адреса.