Хемија—8одд.

13до26.04.2020

Тема 4—Хемиски реакции

Наставна единица—Реакција на неутрализација

Цели :

\*Да се разбере процесот на неутрализација , и некои од нејзините примени.

\* Изведување реакции на неутрализација.

Запамти—Реакција помеѓу киселини и бази при што се добива сол и вода.-неутрализација.

Она што претходно го направивте –(индикатор)-може да послужи за одредување на pH вредноста на еден раствор.

Активности :

1.Додавање база кон киселина-одредување ph вредноста на растворот?

2.Третирање кисела почва- одредување на Ph-вредноста на почвата?

Ова треба да се изведе на часот.Или пак ако можете пробајте со обична киселина која се користи во домаќинството .

Тема 4—Хемиски реакции

Наставна единица—Примена на реакцијата на неутрализација

Цели:

\*Да се разбере за различната примена на реакцијата на неутрализацијата.

\* Да се прошири знаењето за дигестивниот систем од биологија кое претставува можност за примена на знаењето од секојдневната ситуација за реакцијата на неутрализацијата.

Активности:

1.Која киселина предизвикува лошо варење на храната ?

2.Што може да направиме за да ги третираме симптомите од лошото варење ?

3.Зошто натриум хидрогенкарбонатот од пастата за заби може да го спречи расипувањето на забите?

Одговорете си на овие прашања.

Поздрав!