

REACCIONA ...EXPLOTA!

ALÈ ALIEN

QUÈ VOLEM DEMOSTRAR?




Que es poden visualitzar els canvis de pH a través dels colors que adopten les solucions al estar en contacte amb un indicador

QUÈ UTILITZEM?

Material

-  Got
-  Palleta de refresc

Reactius:

-  Extracte de col lombarda
-  Aigua
-  Amoníac casolà

COM HO FEM?

- Prenem una got que contingui una mica d'aigua amb extracte de col lombarda.
- Afegim unes gotes d'amoníac casolà
- Bufem a través d'una palleta de refresc

QUÈ OBSERVEM I PER QUÈ PASSA?

En bufar s'expulsa diòxid de carboni (CO_2), que en bombollejar en l'aigua forma l'àcid carbònic. Per aquest motiu la dissolució passarà de color verd maragda a blau fosc, ja que, l'àcid format neutralitza l'amoniac que conté la dissolució. Si afegim sulfamat o vinagre la solució adquireix un pH àcid i el seu color canvia a vermell.