

Il pH

Il pH è un numero che va da 0 a 14 ed indica l'acidità o la basicità di una sostanza

Da 0 a 7 la sostanza è ACIDA
Da 7 a 14 la sostanza è BASICA
Solo a pH 7 la sostanza è neutra.

Gli indicatori di pH sono sostanze in grado di cambiare colore a seconda del valore del pH. Il cambio di colore si definisce: viraggio.

Il succo di cavolo rosso può essere usato come indicatore: sarà rosso/blu in ambiente acido e verde giallo a pH maggiori di 8

Anche ipolifenoli del tè sono degli indicatori: saranno bruno/scuri in ambiente basico e incolore/trasparenti in ambiente acido (quando si aggiunge limone)

L'Indicatore Universale è una miscela di sostanze utilizzata nei laboratori di chimica per misurare in modo preciso il pH. Colori rosso/arancio indicano acidità, colori verdi scuro/blu indicano basicità, la neutralità è verde chiaro.

I pigmenti colorati di certi fiori sono degli indicatori di pH. Il colore delle ortensie varia in base al pH del terreno: se il pH è acido saranno blu/azzurre, se il pH è basico saranno rosa.

Neutralizzazione :
Unire quantità uguali di un acido con una base. Si ottiene una soluzione a pH = 7 (cioè neutra).

E' il meccanismo di azione degli antiacidi per lo stomaco: una sostanza basica (idrossido di Mg) si usa per neutralizzare l'acido cloridrico dei succhi gastrici.

