

# SOLUZIONI ACIDE e BASICHE

## ACIDI

SONO COMPOSTI CHE CONTENGONO: IDROGENO + NON METALLO + IN ALCUNI CASI OSSIGENO

## UNA SOLUZIONE É ACIDA QUANDO IN ESSA É DISCIOLTO UN ACIDO

il succo di limone è molto acido, la spremuta d'arancia lo è un pò meno, mentre l'acqua non lo è affatto ( o quasi)

il succo di limone è molto acido, la spremuta d'arancia lo è un pò meno, mentre l'acqua non lo è affatto ( o quasi)

esempio: ACIDO CLORIDICO quando è DISCIOLTO NELL'ACQUA, SI DISSOCIA in IONI H<sup>+</sup> e IONI CL dando così una SOLUZIONE ACIDA

## UNA SOLUZIONE É BASICA QUANDO IN ESSA É DISCIOLTO UN IDROSSIDO (DETTO ANCHE BASE)

più difficile da identificare attraverso il senso del gusto

hanno un sapore amaro, viscido al tatto

esempio: IDROSSIDO DI SODIO DISCIOLTO NELL'ACQUA LIBERA IONI OH<sup>-</sup> e IONI Na<sup>+</sup> dando così una SOLUZIONE BASICA

IN CHIMICA TUTTE LE SOLUZIONI POSSONO ESSERE CLASSIFICATE COME ACIDE O BASICHE, TRANNE QUELLE CHE NON SONO NÉ L'UNA NÉ L'ALTRA E VENGONO CHIAMATE NEUTRE

## LA SCALA DEL PH

L'ACIDITÀ SI MISURA LA GRANDEZZA DEL PH

VARIA DA 0 A 14

SOSTANZE ACIDE HANNO UN VALORE DI PH COMPRESO TRA 0 E 7

SOSTANZE NEUTRE HANNO UN VALORE DI PH UGUALE A 7

SOSTANZE BASICHE HANNO UN VALORE DI PH COMPRESO TRA 7 E 14

PER DISTINGUERE UNA SOLUZIONE ACIDA DA UNA BASICA O NEUTRA SI UTILIZZANO ANCHE DELLE SOSTANZE PARTICOLARI, CHIAMATE INDICATORI

GLI INDICATORI ASSUMONO DIVERSE COLORAZIONI IN PRESENZA DI ACIDI O DI BASI

PROPRIETÀ DI CAMBIARE COLORE É IL TORNASOLE

ROSSO A CONTATTO CON SOLUZIONI ACIDE

BLU A CONTATTO CON SOLUZIONI BASICHE

SI UTILIZZANO MISCELE DI VARIE SOSTANZE SENSIBILI SONO MESSE A PUNTO CARTINE INDICATRICI UNIVERSALI

LE CARTINE AL TORNASOLE ASSUMONO COLORI DIVERSI INDICANO L'ACIDITÀ E LA BASICITÀ DI UN COMPOSTO

IL PH PUÓ ESSERE MISURATO ANCHE MEDIANTE UN APPOSITO STRUMENTO: PHMETRO