

IDROSSIDI, ACIDI e SALI

IDROSSIDI

SONO DEI COMPOSTI DI OSSIDI CHE REAGISCONO A CONTATTO CON L'ACQUA

OSSIDO + ACQUA

SONO COMPOSTI DA

UN METALLO

DA OSSIGENO

DA IDROGENO

esempio: IDROSSIDO DI SODIO (NaOH) (soda caustica) si forma dalla reazione tra ossido di sodio e acqua

ACIDI

LE ANIDRIDI (OSSIDI ACIDI) A CONTATTO CON L'ACQUA REAGISCONO ORIGINANDO DEI COMPOSTI CHIAMATI ACIDI

ANIDRIDE + ACQUA

SONO DEI COMPOSTI FORMATI DA

O IDROGENO ASSIEME A UN NON METALLO E A OSSIGENO

OPPURE DA IDROGENO ASSIEME A UN NON METALLO

esempio: ACIDO FOSFORICO utilizzato per dare il caratteristico sapore acidulo ad alcune bibite gassate

esempio: ACIDO CLORIDICO che è il principale componente dell'acido muriatico

nasce dalla reazione tra CLORO e IDROGENO

SALI

SE COMBINIAMO UN ACIDO E UN IDROSSIDO SI SVILUPPERÁ UNA REAZIONE DA CUI SI FORMANO I SALI

SONO DEI COMPOSTI IONICI FORMATI DA UNO IONE METALLICO E UNO NON METALLICO

sale più comune è il CLORURO DI SODIO (NaCl)

sali più complicati, come il CARBONATO DI CALCIO contengono oltre al metallo e al non metallo, anche l'ossigeno

forma le incrostazioni calcaree, ma anche i gusci dei molluschi e molte rocce