

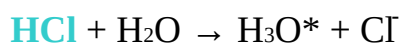
# ELEKTROLITI

Elektroliti so ionske spojine, ki v vodni raztopini tvorijo ione in prevajajo električni tok.

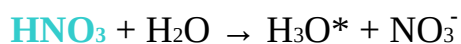
Med elektrolite spadajo kisline, baze ali hidroksidi in soli.

## KISLINE

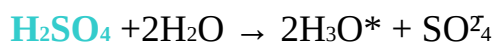
Kisline so elektroliti, ki v vodni raztopini reagirajo tako, da vodi dajejo pozitivne vodikove ione – H<sup>+</sup>, pri tem pa nastanejo pozitivni oksonijski ioni – H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> in negativen kislini preostanek.



KLOROVODIKOVA  
KISLINA



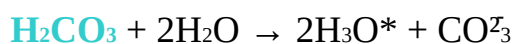
DUŠIKOVA  
KISLINA



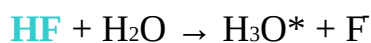
ŽVEPLOVA  
KISLINA



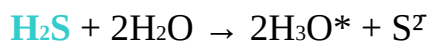
FOSFORJEVA  
KISLINA



OGLJIKOVA  
KISLINA



FLUOROVODIKOVA  
KISLINA



ŽVEPLOVODIKOVA  
KISLINA

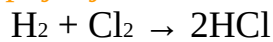
Pridobivanje kislin:

*~nekovinski oksid + H<sub>2</sub>O*

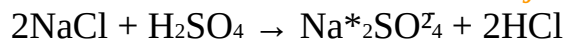


Žveplov  
Trioksid

~spajanje vodika z drugo nekovino



~sol<sub>1</sub> + močna kislina → sol<sub>2</sub> + šibkejša kislina



Lastnosti kislin:

-razžirajo različne materiale (kovine, kamnine, tkiva, tkanine, papir,...)

-so kisle zaradi oksonijevega iona

-spremenijo barvo indikatorjem:

~barvilo rdečega zelja (vijoličasto) postane rdeče

~moder lakmusov papir postane rdeč

~univerzalni indikator (oranžen) postane rdeč

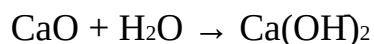
## BAZE

Baze ali hidroksidi so elektroliti, ki z vodo reagirajo tako, da od nje odvzamejo pozitiven vodikov ion-H\*, pri tem pa nastane negativna hidroksidna skupina OH.

Ca(OH) <sub>2</sub>	KALCIJEVA BAZA
Mg(OH) <sub>2</sub>	MAGNEZIJEVA BAZA
NaOH	NATRIJEVA BAZA
KOH	KALIJEVA BAZA
Al(OH) <sub>3</sub>	ALUMINIJEVA BAZA
NH <sub>4</sub> OH	AMONIJEVA BAZA

Pridobivanje baz:

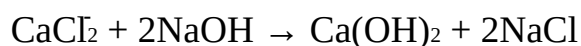
~kovinski oksid + voda



~kovina 1. ali 2. vertikalne + voda → baza + H<sub>2</sub>



~sol<sub>1</sub> + močna baza → sol<sub>2</sub> + šibka baza



Kalcijev  
Klorid

Natrijev klorid

Lastnosti baz:

-razžirajo različne materiale (tkiva, barvila, nekatera vlakna, nekatere kovine in kamnine)

-prisotne so v pralnih sredstvih

-spremenijo barvo indikatorjem:

~rdeč lakmusov papir postane moder

~univerzalni indikator postane zelen ali moder

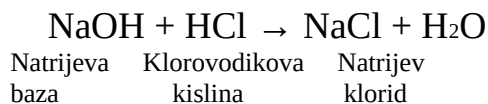
~barvilo rdečega zelja postane zeleno

## SOLI

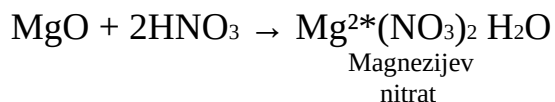
Soli so elektroliti, ki v vodni raztopini tvorijo pozitivne kovinske ali  $\text{NH}_4$  ione in kislinski preostanek.

Pridobivanje soli:

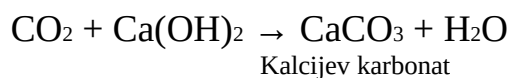
*~baza + kislina → sol + voda*



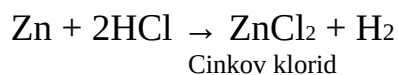
*~kovinski oksid + kislina → sol + voda*



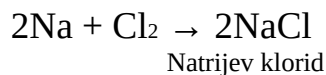
*~nekovinski oksid + baza → sol + voda*



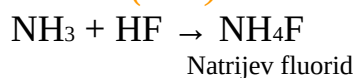
*~nežlahtna kovina + kislina → sol +  $\text{H}_2$*



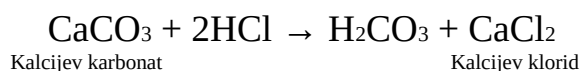
*~nežlahtna kovina + halogeni element → sol*



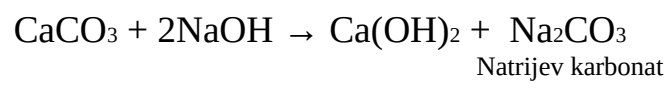
*~amoniak ( $\text{NH}_3$ ) + kislina → sol*



*~sol<sub>1</sub> + močna kislina → sol<sub>2</sub> + šibka kislina*



~sol<sub>1</sub> + močna baza → sol<sub>2</sub> + šibka baza



Natrijev karbonat