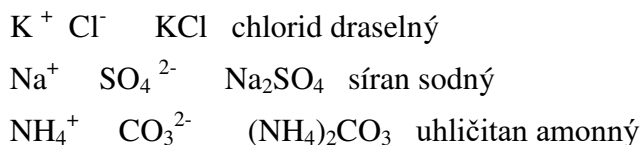


**Jméno a příjmení:** ..... **třída:** .....  
(Piš prosím čitelně, děkuji. © J. Mecnerová )

## SOLI

Soli jsou chemické sloučeniny, složené z kationtů kovů (popř. amonného kationtu  $\text{NH}_4^+$ ) a aniontů kyselin (kyselinový zbytek). Soli jsou nejvýznamnější iontové sloučeniny, které se ve velké míře vyskytují v zemské kůře. Jsou nejdůležitějším zdrojem minerálních látek pro rostliny.

### Příklady



Soli jsou iontové sloučeniny odvozené od kyselin náhradou atomu vodíku kovem nebo amonným kationtem  $\text{NH}_4^+$ .

### Příklad:



### Soli mohou vznikat následujícími reakcemi:

- Slučováním kovu a nekovu ( $2\text{K} + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{KCl}$ );
- Neutralizací ( $\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$ );
- Reakcí kyselinotvorného oxidu a hydroxidu ( $\text{N}_2\text{O}_5 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + 2\text{NaNO}_3$ );
- Reakcí zásadotvorného oxidu a kyseliny ( $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ );
- Reakcí kyseliny a kovu ( $\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$ ).

Soli se v přírodě vyskytují ve formě krystalů, vytváří velmi pevné (iontové) vazby, mají vysoké body tání a varu, v roztoku a v tavenině vedou elektrický proud. Podle aniontu rozdělujeme soli na halogenidy, uhličitany, křemičitany, sulfidy, dusičnany, fosforečnany, sírany, siřičitany a jiné.

Kyseliny, které obsahují dva a více vodíků, mohou při disociaci odštěpovat vodíkové kationty postupně. Z těchto kyselin mohou vznikat anionty obsahující vodík. Sloučí-li se takovýto aniont s kationtem kovu, dojde ke vzniku soli obsahující vodík, tyto soli nazýváme **hydrogensoli**.



## **OPAKOVÁNÍ (pracuj s textem)**

1) Zopakuj si chemické prvky a doplň značku prvku nebo název prvku:

I	Síra
H	Fluor
C	Chlor

2) Jsou soli chemické sloučeniny, složené z kationtů kovů (popř. amonného kationtu  $\text{NH}_4^+$ ) a aniontů kyselin (kyselinový zbytek)?

**ANO / NE**

3) Jsou soli nejvýznamnější iontové sloučeniny, které se ve velké míře vyskytují v zemské kůře?

**ANO / NE**

4) Jakým nejdůležitějším zdrojem jsou soli pro rostliny?

zdrojem ..... (2 slova)

5) V jaké formě se soli vyskytují v přírodě? (1 slovo)

6) Jak nazýváme sůl obsahující vodík? (1 slovo)

Všechny pracovní listy si prosím schovávej.  
Budeš je potřebovat ke zpracování dalších  
úkolů (k opakování). Děkuji.