

## KISLINE

1. Napiši definicijo kislin.

Kje vse najdemo kisline, naštej jih vsaj 5.

Kakšne so lastnosti kislin? Obkroži pravilne odgovore.

so kisle

$pH < 7$

so jedke

so elektroliti

raztapljajo nekatere snovi  
in razjedajo tkiva

$pH > 7$

so topne v vodi

**\*Elektrolit = snov, ki v raztopini ali njeni talini prevaja električen tok.**

2. Dopiši:

- iz katerih elementov so sestavljene posamezne skupine kislin
- pri vsaki skupini napiši pet primerov formul kislin in jih poimenuj → ne pozabi na agregatno stanje!



3. Dopolni povedi in napiši primere disociacij. Pazi na agregatna stanja.

DISOCIACIJA je \_\_\_\_\_.

**Ion, ki daje kislost kislim spojinam se imenuje \_\_\_\_\_ ion, njegova formula je \_\_\_\_\_, najdemo pa ga samo v vodnih raztopinah kislin, zato je njegovo agregatno stanje ( \_\_\_).**

HCl	$\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ (\text{aq}) + \text{Cl}^- (\text{aq})$
HBr	
HNO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
*	
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
*težji primer → postopna disociacija	
HNO <sub>2</sub>	
HF	
H <sub>2</sub> S	
CH <sub>3</sub> COOH	

4. Kako nastane kisel dež?

Iz katerih spojin nastane (skupno ime in primeri):

Kje se te spojine raztapljajo in kakšno je njihovo agregatno stanje prej in potem?

Kaj nastane, ko se te spojine raztopijo (napiši formule kislin, ki dajejo kislost dežju):

5. Ali spodnja trditev drži? Če ne drži jo ustrezno popravi.

*Bolj, kot je kislina močna, bolj je kislá. Bolj kot je kislina kislá, več oksonijevih ionov vsebuje.*