

1. Názvy kyselin spojte s příslušným vzorcem.

HClO_4	kyselina chlorovodíková	H_2S	kyselina selenová
HClO	kyselina chlorná	H_2SeO_4	kyselina siřičitá
HClO_3	kyselina chloritá	H_2SO_4	kyselina sulfanová
HCl	kyselina chlorečná	H_2SO_3	kyselina seleničitá
HClO_2	kyselina chloristá	H_2SeO_3	kyselina sírová

2. Doplněte chybějící názvy, vzorce, vlastnosti a využití kyselin.

Název a vzorec	Charakteristické vlastnosti	Využití
kyselina chlorovodíková		
	Bezbarvá olejovitá kapalina, silná žravina, pohlcuje vlhkost, odnímá vodu organickým látkám, které uhelnatí, zředěná reaguje s kovy (například se zinkem).	
		K výrobě hnojiv – tzv. ledků –, léčiv, výbušnin a plastů.
kyselina uhličitá		

3. Rozhodněte, zda jsou uvedená tvrzení pravdivá. Písmena u správných odpovědí tvoří tajenku.

Kyseliny a hydroxidy	ANO	NE
Vzorec každé kyseliny obsahuje jeden nebo více atomů vodíku.	Ž	B
Kyseliny zbarvují univerzální indikátorový papírek modře.	C	Í
Kyseliny jsou vždy tříprvkové sloučeniny.	D	R
Kyseliny reagují s hydroxidy za vzniku solí a vody.	A	E
Každý hydroxid obsahuje hydroxidovou skupinu OH.	V	H
Při poleptání kyselinou postižené místo vždy omyjeme proudem studené vody.	I	U
Kyseliny ochotně reagují se všemi známými kovy.	P	N
Při ředění kyselin se nalévá kyselina do vody.	A	L
Řešení:		

