



Kyseliny

Úkol č. 1: Přečti si úvodní text a doplň slovní spojení tak, aby věty dávaly smysl.

Kyseliny jsou sloučeniny, které dle přítomnosti kyslíku dělíme na a .
Kyslíkaté kyseliny jsou sloučeniny tvořeny a prvkem a kyslíkem. Oxidační číslo kyselinotvorného prvku se řídí příd. jména. Nejvýznamnější bezkyslíkatou kyselinou je HCl – kyselina , nejznámější kyslíkatá kyselina je .

dvouprvkové	chlorovodíková	bezkyslíkaté	koncovkou	kyselinotvorným	dusíkem
tříprvkové	siřičitá	vodíkem	sírová	předponou	kyslíkaté

Úkol č. 2: Spoj názvy kyselin s jejím vzorcem.

kyselina boritá	HNO_3	kyselina chlorovodíková	HBr
kyselina sírová	H_3PO_4	kyselina bromovodíková	HI
kyselina dusičná	HClO	kyselina fluorovodíková	HIO_4
kyselina fosforečná	HBO_2	kyselina jodovodíková	HF
kyselina chlorná	H_2SO_4	kyselina jodistá	HCl

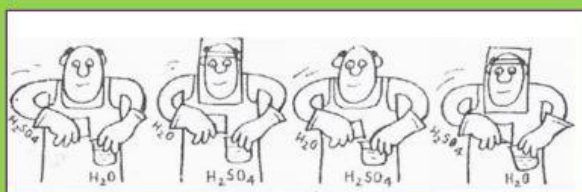
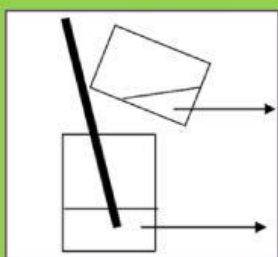
Úkol č. 3: Označ všechny vzorce kyselin. Vyber správnou odpověď (ano/ne).

H_2O	H_2S	CaO	AgBr	CrO_3	H_2SO_4	Al_2O_3	HClO_3	HF	Na_2O
HNO_3	ZnS	HCl	OsO_4	HBr	Mn_2O_7	H_2CrO_4	NaCl	PbS	H_2CO_3

Úkol č. 4: Odpověz na následující otázky.

- 1) Součástí žaludečních šťáv u člověka je v koncentraci 0,3-0,4 % kyselina?
- 2) Hlavní složkou náplně v akumulátorech v automobilech je 32 %-ní kyselina?
- 3) Která kyselina je součástí dezinfekčních, čistících a bělicích přípravků (SAVO)?
- 4) Součástí sycených nápojů (sodovka, sycené limonády) je kyselina?

Úkol č. 5: Jak správně ředíme kyseliny? Kdo na obrázku neporušuje bezpečnost práce? Vyber správnou možnost z nabídky.



Úkol č. 6: Přetáhni správné informace do odpovídajícího pole.

bezokyslíkaté kyseliny

kyslíkaté kyseliny

HI

HBr

H₂SO₄

HIO₃

HMnO₄

H₂CO₃

HNO₃

H₃PO₄

HF

H₂S

Úkol č. 7: Vylušti následující přesmyčky.

NALISYKE LOSÁN

SYEKNALI RSOÁÍV

LIKESYNA ÁSDUN

LISKEYNA IÁOSCHLTR

KANYSELI OMÁRNB

Úkol č. 8: Dokážeš poskytnout první pomoc člověku, který byl v kontaktu s kyselinou? Odpověď napiš do rámečku:

Úkol č. 9: Napiš sebehodnocení.

 Umím/znám	 Musím procvičit	 Potřebuji vysvětlit

