

Pracovní list: Názvosloví bezkyslíkatých a kyslíkatých kyselin

1. Napiš vzorce kyselin:

1. kyselina sírová
2. kyselina uhličitá
3. kyselina křemičitá
4. kyselina chloročná
5. kyselina fluorovodíková
6. kyselina jodičná
7. kyselina dusitá
8. kyselina bromná
9. kyselina hydrogenfosforečná
10. kyselina hydrogenboritá
11. kyselina dihydrogendisírová
12. kyselina trihydrogenfosforečná
13. kyselina jodistá
14. kyselina selenová
15. kyselina sulfanová
16. kyselina dihydrogendichromová
17. kyselina jodovodíková
18. kyselina bromičná
19. kyselina chlorovodíková
20. kyselina osmičelá

2. Napiš názvy kyselin:

1. HNO_3
2. H_2SO_3
3. HCl
4. HMnO_4
5. HBO_2
6. HClO_4
7. HBrO_3
8. H_2WO_4
9. H_3BO_3
10. $\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$
11. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
12. HBr
13. H_2CrO_4
14. HNO_2
15. H_5IO_6
16. HNO
17. H_3AsO_4
18. H_3IO_5
19. HBrO
20. $\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$

3. Písmena u správných názvů kyselin tvoří název indikátoru.

Vzorec	Názvy	
HI	kyselina jodovodíková	kyselina jodistá
	L	B
HBrO_3	kyselina bromitá	kyselina bromičná
	O	A
HPO_2	kyselina fosforečná	kyselina fosforitá
	L	K
HMnO_4	kyselina manganistá	kyselina manganová
	M	O
HNO_2	kyselina dusná	kyselina dusitá
	O	U
HClO	kyselina chlorná	kyselina chlorovodíková
	S	T

4. Ke vzorcům kyselin napište názvy a dokažte platnost pravidla o součtu oxidačních čísel v molekule:

- a) HF
- b) HBrO_3
- c) HClO
- d) HIO_4
- e) HNO_2
- f) HBr