

## Pracovní list: Názvosloví bezkyslíkatých a kyslíkatých kyselin

### 1. Napiš vzorce kyselin:

1. kyselina sírová
2. kyselina uhličitá
3. kyselina křemičitá
4. kyselina chlorečná
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.  $\text{HNO}_3$
2.  $\text{H}_2\text{SO}_3$
3.  $\text{HCl}$
4.  $\text{HMnO}_4$
5.  $\text{HBO}_2$
6.  $\text{HClO}_4$
7.  $\text{HBrO}_3$
8.  $\text{H}_2\text{WO}_4$
9.  $\text{H}_3\text{BO}_3$
10.  $\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$
11.  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
12.  $\text{HBr}$
13.  $\text{H}_2\text{CrO}_4$
14.  $\text{HNO}_2$
15.  $\text{H}_5\text{IO}_6$
16.  $\text{HNO}$
17.  $\text{H}_3\text{AsO}_4$
18.  $\text{H}_3\text{IO}_5$
19.  $\text{HBrO}$
20.  $\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$

### 3. Odvod' vzorce a urči mocenství aniontů kyselin:

kyselina chlorovodíková \_\_\_\_\_

kyselina sírová \_\_\_\_\_

kyselina dusitá \_\_\_\_\_

kyselina uhličitá \_\_\_\_\_

kyselina trihydrogenfosforečná \_\_\_\_\_

kyselina křemičitá \_\_\_\_\_

kyselina manganistá \_\_\_\_\_

kyselina bromná \_\_\_\_\_

kyselina jodičná \_\_\_\_\_

### 4. Oxidační číslo chloru u kyslíkaté kyseliny je V. Je to kyselina:

- a) chlorovodíková      b) chlorná      c) chloristá      d) chloritá      e) chlorečná

Napiš její vzorec: \_\_\_\_\_

### 5. Dopln' vzorce a názvy kyselin, které vznikají sloučením s vodou:

a)  $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_

b)  $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_

c)  $\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_

d)  $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_

e)  $\text{I}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_