

## Sekunda – Opakování 7. celku – úvod do názvosloví (7/1-7/2)

1. Co je to atom ?
2. Co je to prvek ?
3. Co je to molekula ?
4. Co je to sloučenina ?
5. Co je to anion ?
6. Co je to kation ?
7. Z čeho se skládá vzorec sloučeniny ?
8. Co je to symbol (uved'te např. u  $3 \text{H}_2\text{SO}_4$ ) ?
9. Co je to index (uved'te např. u  $3 \text{H}_2\text{SO}_4$ ) ?
10. Co je to koeficient (uved'te např. u  $3 \text{H}_2\text{SO}_4$ ) ?
11. Co je to chemické názvosloví ?
12. Co je to racionální názvosloví, z jakých principů vychází ?
13. Jaké části má racionální název sloučeniny ?
14. Co charakterizuje podstatné jméno v racionálním názvu sloučeniny, uveďte příklad ?
15. Co charakterizuje přídavné jméno v racionálním názvu sloučeniny, uveďte příklad ?
16. Co všechno se používá v anorganickém názvosloví ?
17. Jak se značí oxidační číslo a kam se u značky prvku uvádí ?
18. Jak je to se znaménkem u oxidačního čísla ?
19. Jaké oxidační číslo má prvek v základním stavu ?
20. Jaké hodnoty dosahuje součet oxidačních čísel prvků ve sloučenině ?
21. Jaké oxidační číslo má jednoatomový ion ?
22. Co určuje (ve vztahu k oxidačnímu číslu) číslo skupiny, v níž je prvek umístěn ?
23. Kdo to byl Emil Votoček, jaký měl význam pro české názvosloví ?
24. Jaká zakončení mají kladná oxidační čísla ?
25. Jaké zakončení mají záporná oxidační čísla ?

### Příklady:

1. Napište 4 tříatomové molekuly kyslíku (4 molekuly ozónu).
2. Napište dvojatomovou molekulu chloru.
3. Napište 3 dvojatomové molekuly dusíku.
4. Napište 3 atomy železa.
5. Co je:  $\text{Br}_2$  ?
6. Co je  $3 \text{H}_2$  ?
7. Co je  $2 \text{Zn}$  ?
8. Co je  $3 \text{H}_2\text{O}$  ?
9. Doplňte oxidační čísla k prvku u kationtu železitého.
10. Doplňte oxidační čísla k prvku u kationtu osmičelého.
11. Doplňte oxidační čísla k prvku u kationtu uhličitého.
12. Doplňte oxidační čísla k prvku u kationtu dusičného.