Ch 8 – zpětná vazba (úkol. 6)

Ahoj.

První jsem pro vás tvořil přírodopis. Tam jsem vám něco sdělil a to samé platí i tady pro chemii.

Tak tedy vypracujte, pošlete mně na mail ([senkerik@zsgm.cz](mailto:senkerik@zsgm.cz)), já opravím a pošlu vám zpět. Platí? Dělám to, protože vás mám rád!!! ☺ **do 23.4. !!**

……………………………………………………………………………………………………

1. **Napište tři typické vlastnosti kovů.**
2. **Co znamená ušlechtilý kov?**
3. **Napište jeden příklad**:
4. ušlechtilého kovu =
5. neušlechtilého kovu =
6. **Který kov je kapalný?**
7. **Jmenujte dva alkalické kovy.**
8. **Napište definici oxidačního čísla.**
9. **Doplňte chybějící oxidační číslo:**

SF6-I Na2S-II Au2O3-II H2+IO O2 Fe

1. **Vypište koncovky kladných oxidačních čísel:**

I = II = III = IV = V = VI = VII = VIII =

1. **Co jsou to halogenidy?**

10.**Vyberte pravdivá tvrzení o nejznámějším halogenidu.**

a) Potravinářský název pro chlorid sodný je kuchyňská sůl.

b) Pevný chlorid sodný vede elektrický proud.

c) Roztok chloridu sodného vede elektrický proud.

d) Pevný chlorid sodný je krystalický.

e) Chlorid sodný není nutný pro život člověka.

11. **Pojmenujte uvedené halogenidy:**

PI5 =

SCl4 =

KBr =

AlF3 =

12**. Napište vzorec halogenidu:**

chlorid manganistý =

jodid křemičitý =

Ať se daří! Mějte se!