Chemie 8. třída – 2. týden

Tímto jste **ukončili učivo Obecné chemie**. Nyní si zkontrolujte **správné odpovědi a učivo máte uzavřené** a hned zjistíte, jak jste to zvládli:) učebnice str. 60:

**1 a ) plynné např. kyslík, flour, vodík ; kapalné - rtuť a brom; pevné - železo, zlato, vápník**

**1b) např. uhlík, kyslík, fosfor, hořčík, železo ......**

**1c) křemík**

**1d) 1. skupina (I.A), sodík  3. perioda a draslík 4.perioda**

**2) zinek, stříbro, lithium, zlato, rtuť, měď**

**3) odpovědi najdete vždy V SEŠITĚ u jednotlivého prvku u VYUŽITÍ**

**4) a) vodík b) kyslík c) flour d) dusík**

**5 a) brom b) selen s) zlato a neon d) vodík a platina**

**6) a5 b1 c4 d2 e3**

**7 a)ano b)ne c) ne d)ano**

**8 a) dvouatomové, tříatomové b) tuha, diamant c lehké, těžké d) 3. perioda, 13. (III.A) skupina**

**9 a) měď b) síra c) červený fosfor d) zinek**

U křížovky jste se jistě pobavili a nyní vás čeká další velký úsek, takže **velký nadpis** **ANORGANICKÁ CHEMIE,** s tou se budete potýkat zbytek roku a i část roku příštího.

**Učebnice str. 61 = učební text**

*Pozorně si přečtěte krátký text a zaměřte se opět na tučně zvýrazněná slova a hlavně na dva žluté rámečky.*

**Zápis do sešitu -** můžete si jej samozřejmě udělat sami z učebnice, ale posílám stručný a nejdůležitější body do zápisu:

**podnadpis: DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY**

Dvouprvkové sloučeniny se skládají ze dvou prvků.

Dělení: oxidy, sulfidy, halogenidy (viz. Další učivo)

1. **Úvod do názvosloví anorganických sloučenin**

* chemické názvosloví - soubor pravidel k označování látek
* název se skládá s podstatného a přídavného jména (např. oxid vápenatý, chlorid sodný)
* vzorec tvoří značky obou prvků a píše se opačně než se čte = oxid vápenatý CaO
* (existují však i tzv. jednoslovné názvy dvouprvkových sloučenin (triviálné) např. voda nebo amoniak viz.učebnice
* oxidační číslo - má každý prvek, je kladné nebo záporné
* Pozor! Sloučené i nesloučené atomy téhož prvku mají ox.číslo rovno nule např. železo, vodík
* ox. čísla vázaných prvků se zapisují ŘÍMSKÝMI ČÍSLICEMI k příslušné značce VPRAVO NAHOŘE - a součet ox. čísel je ROVEN NULE = viz. žlutý rámeček v učebnici - **opsat jej**
* každé kladné oxidační číslo má své zakončení přídavného jména v názvu sloučeniny - přepište si čitelně celou tabulku a NAUČTE SE JI! Musíte ji umět jak abecedu, budete ji používat po celou dobu chemie na ZŠ!!!!! Poproste rodiče nebo sourozence o přezkoušení

 teď si dejte od chemie min. dva dny pauzu........ :)

POKRAČOVÁNÍ...

* nejprve si opět zopakujte tabulku a pravidla pro tvorbu názvu dvouprvkové sloučeniny
* teď si zopakuje staré a naučte nové chemické prvky a značky (použijte svou hlavu a periodickou tabulku (jsou i elektronické, pokud doma nemáte např. <https://web.vscht.cz/~nadhernl/psp.html> )

**Zápis do sešitu**:

napište si to pod sebe a doplňte značku: **vodík, lithium, sodík, draslík, hořčík, vápník, titan, vanad, chrom, molybden, mangan, železo, kobalt, nikl, měď, stříbro, zlato, olovo, hliník, křemík, uhlík, fosfor, dusík, kyslík, fluor, síra, selen, brom, argon, chlor, neon, helium, bor, jod, arsen**

a naučit ... **budete je stále používat i příští rok**, je to jako sčítání a odčítání :) Poproste zase někoho o přezkoušení a nepodceňte to!

**Hotovo :)**



*Staženo: https://pixers.cz/plakaty/palec-nahoru-smajlik-47002791*