

Chemie – 8.třída

Ahoj osmičko. Doufám, že úkol z minulého týdne jste zvládli levou zadní a leží pěkně nalepený v sešitě. Tak mi ho prosím ofoť a pošli na hana.kutkova@centrum.cz ke kontrole. Tady ho raději příkládám, kdyby se někomu ztratil.

Doplň tabulku:

Chemický prvek				Umístění v tabulce	
Název	značka	Protonové číslo	Počet valenčních elektronů	perioda	skupina
draslík					
	Fe				
		53			
			6	2	
				4	II.A
	Al				
bor					
		12			
			1	2	

Protože se ve škole hned tak nevidíme, zkusíme nový, poměrně složitý celek začít spolu na dálku. Půjdeme pomalu, v klidu pročítej text, doplňuj hned úkoly a dál jdi až si si jistý, že tomu rozumíš. Dvouprvkové sloučeniny mají opět krásnou logiku, jen se nesmiš hned na začátku ztratit. Zeleně podbarvené texty si zapiš do sešitu. Na pomoc můžeš vzít i učebnici.

DVOUPRVKOVÉ SLOUČENINY – str. 83

Dvouprvkové sloučeniny jsou sloučeniny složené ze dvou prvků např. NaCl, CuO, FeS

Budeme se bavit o těchto skupinách:

1. **Oxidy** – dvouprvkové sloučeniny kyslíku a jiného prvku – CuO, ZnO
2. **Sulfidy** – dvouprvkové sloučeniny síry a jiného prvku- FeS, HgS
3. **Halogenidy** – dvouprvkové sloučeniny halogenu (F, Cl, Br, I) a jiného prvku - NaCl, KI, CaF₂

Zařaď do tabulky tyto sloučeniny:

CuS, H₂SO₄, Na₂O, KCl, ZnO, Fe, NaF, Al₂S₃, CaO, KI, PbS, NaOH

Oxidy			
Sulfidy			
Halogenidy			
Zbylé – nejsou dvouprvkové			

Pokud je ti tohle jasné, můžeme příští týden přejít na OXIDY.

