

2.L – chemie

Týden: 30. 3. – 3. 4.

Téma: Dělení prvků

1. Prostudujte si v učebnici Základy chemie 1 na straně 58 až 59 kapitolu 5.3 „Kterými vlastnostmi se liší chemické prvky?“. Jedná se o vysvětlení dělení prvků v periodické tabulce na kovy, nekovy a polokovy podle jejich vlastností. Všimněte si obrázku 118 na str. 59 – modrá oblast periodické tabulky jsou kovy, růžová oblast nekovy a fialová polokovy. Z toho je vidět, že kovových prvků je nejvíce, nejméně polokovů.
2. Provedte zápis do sešitu. Pokud máte možnost tisku, můžete si následující zápis vytisknout a nalepit do sešitu:

Zápis:

Dělení prvků

- podle podobných vlastností
- **KOVY**
 - Fe, Cu, Al, Zn a mnoh dalších
 - elektrická a tepelná vodivost
 - kovový lesk
 - kujné, tažné
 - vyšší hustotu, teploty tání i varu
 - vlastnosti souvisí s vazbou atomů v kovech – atomy blízko u sebe, silné přitažlivé síly
 - směsi různých kovů = **slitiny**, mají lepší vlastnosti
 - bronz (Cu+Sn), ocel (Fe+další kovy), pájka (Pb+Sn), dural (Al+Mg+další kov), mosaz (Cu+Zn)
 - působením vzduchu (kyslík, vlhkost, oxid uhličitý aj.) se mění povrch kovů = **koroze** – Fe rez, Cu měděnka (zelené měděné plechy na střechách)
- **NEKOVY**
 - O, N, S, H, Cl, C, P, F, Br, I, vzácné plyny
 - nemají kovový vzhled
 - nevedou teplo ani el. proud – výjimka tuha (=forma C) vede el. proud
- **POLOKOVY**
 - prvky, které mají některé vlastnosti kovů a některé vlastnosti nekovů

- Si, Ge, As, B...
- křehké, nejsou kujné
- malá elektrická vodivost
- použití – výroba elektronických součástek

Zpracujte během týdne, zprávu o zpracování pošlete na email napravnik@gop.pilsedu.cz nejpozději **do pátku 3. 4. 2020.**