24.3.2020

Minulou hodinou jsme dokončili velmi stručně učivo o základních nekovech, což byly vodík, kyslík, halogeny – F,Cl,Br,I, uhlík, síra fosfor.

Podle seřazení prvků v PSP víme, že nejvíce prvků patří mezi kovy.

Vem si učebnici str.31, dole máš uvedené obecné vlastnosti kovů a nekovů.
Potom přejdi na str.36 a 37, kde jsou popsány nejdůležitější kovy.
Přečti si.
Připrav si sešit, proveď zápis.

CH8 Hod:….. Datum: 24.3.2020

**Kovy**
jsou chemické prvky, které se vyznačují:
 - kovovým leskem
 - jsou kujné a tažné
 - vedou elektrický proud a teplo

 **Železo Fe** magnetický kov
 podléhá úplné korozi – reziví vlivem vzduchu a vlhkosti ‚
 základní prvek v litině a oceli
**Hliník Al** lehký kov – malá hustota
 na vzduchu poměrně stálý, jen ztrácí lesk
 **Měď Cu** červený kov
 výborný vodič elektrického proudu a tepla
 na vzduchu poměrně stálý, pokrývá se zeleným povlakem měděnkou
**Zinek Zn** snadno tavitelný
 na vzduchu stálý, jen ztrácí lesk
 železné plechy se chrání proti korozi pozinkováním
 **Stříbro Ag** drahý kov - šperky
 na vzduchu stálý
 výborný vodič elektrického proudu
**Zlato Au** drahý kov – šperky
 na vzduchu stálý
 těžký kov – velká hustota
 výborný vodič elektrického proudu

**Olovo Pb** měkký a snadno tavitelný kov (vánoční zvyky)
**Cín Sn** snadno tavitelný
 na vzduchu stálý
 ochrana proti korozi

**Slitiny kovů**vznikají roztavením směsí kovů a následným tuhnutím.
Slitiny kovů mají lepší vlastnosti než čisté kovy.
\* bronz – slitina mědi a cínu
\*mosaz – slitina mědi a zinku
\* ocel - slitina železa a kovů: Mn, Cr, V..
\* pájky - slitina Pb a Sn
\* dural - slitina Al a Mg

Dobrovolný úkol z učebnice str.37.

První zlaté mince se nazývaly………………a zavedl je…………………………………………….

Pevné stříbrné mince nazývané…………………byly raženy………………………………….

Karát označuje…………………………………………………………………………………………………….

Čtrnáctikarátové zlato má ryzost……….., to znamená, že obsahuje……….% zlata,
 označuje se hlavou……….a číslem 4.