**Výpočet hustoty látky**

1. ***Zopakovat otázky a úkoly - uč. str.108, 109***
2. **Příklad – str.110
*zápis a postup při řešení***
V = 5,5 cm3
m = 15 g
ς = ? [$\frac{g}{cm3}$]
\_\_\_\_\_\_\_\_\_
ς = m : V
ς = 15 : 5,5
ς = 2,7 $\frac{g}{cm3}$
\_\_\_\_\_\_\_\_\_
Hustota hliníku je 2,7 $\frac{g}{cm3}$ .
3. **Příklad – str.111**V = 10,0 ml = 10 cm3  ***- ml je nutné převést na cm3***m = 135 g
ς = ? [$\frac{g}{cm3}$]= ? [$\frac{kg}{m3}$] – ***převedeme (krát 1000)***\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
ς = m : V
ς = 135 : 10
ς = 13,5 $\frac{g}{cm3}=$13 500 $\frac{kg}{m3}$
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
Rtuť má hustotu 13 500 $\frac{kg}{m3}$ .
4. **Stejným postupem vypočítej: uč. – 112/3, 4**
5. **Hustoty látek najdeme v Tabulkách:**
chemické prvky **– tabulka CH-1 (str.173-175, 3.sloupeček)**sloučeniny a různé materiály **– tabulka F-11 (str.147, 148)**
6. **V Tabulkách vyhledej a zapiš do sešitu hustoty látek :
zlato
olovo (chemické prvky – CH-1)
stříbro
měď
voda
vzduch
beton
sklo ( jiné materiály – F-11)
ethanol (líh)
nafta**
7. **Přečíst v uč. O a Ú – str.112, 113**