**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 = ? []  
   \_\_\_\_\_\_\_\_\_  
   ς = m : V  
   ς = 15 : 5,5  
   ς = 2,7   
   \_\_\_\_\_\_\_\_\_  
   Hustota hliníku je 2,7 .
3. **Příklad – str.111**V = 10,0 ml = 10 cm3  ***- ml je nutné převést na cm3***m = 135 g  
   ς = ? []= ? [] – ***převedeme (krát 1000)***\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
   ς = m : V  
   ς = 135 : 10  
   ς = 13,5 13 500   
   \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
   Rtuť má hustotu 13 500 .
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**