Týden 4. května – 10. května 2020

Pracovní list nebo úkol mi posílejte na adresu drazny.ladislav@cvvoda.cz

Pokud nebudete používat svůj školní mail, tak se vždy **podepište celým jménem** a do položky předmět napište **F7 ÚKOL**

**KONTROLA ÚKOLU 3**

1. Představ si rovné 30 cm dlouhé pravítko. Pokud na ně nepůsobí žádná síla, pak se jeho

 tvar **mění – nemění** a jeho objem se **mění – nemění** (vyber)

2. Látky, které mají pravidelné uspořádání částic se nazývají **krystalické** (doplň)

3. Látky, které nejsou uspořádané se nazývají **amorfní** (doplň)

4. Roztřiď na látky krystalické a amorfní: **krystalické jsou červené**

 **železo**, papír, guma, **tuha**, vosk, sklo, **diamant**, plasty, **skalice modrá**, **led**

5. Jakou vlastnost má:

 materiál nože – **tvrdý – měkký – tvárný – křehký** (vyber 1 odpověď)

 křída – **tvrdá** – **pružná – snadno se odírá**

 sklo – pevné – pružné – **křehké**

6. Máme dvě různé pevné látky. Jak poznáme, která je tvrdší?

**tvrdší látka udělá do měkčí rýhu** (železný hřebík udělá rýhu do křídy, naopak to nejde)

1 m3 = **1 000** dm3 1 dm3 = **1 000** cm3

58 m3 = **58 000** dm3 0,8 dm3 = **800**  cm3

0,09 m3 = **90** dm3 20,6 dm3 = **20 600** cm3

4,205 m3 = **4 205** dm3 0,05 dm3 = **50** cm3

1cm3 = **1 000** mm3 2 m3 = **2 000** l

0,085 cm3 = **85** mm3 600 l = **6** hl

1 dm3 = **1** l 450 dm3 = **4,5** hl

254 dm3 = **254** l 3500 ml = **3,5** l

**Zapište si červený text do sešitu.**

F7 – Učivo Vlastnosti látek – **KAPALNÉ LÁTKY** (uč. str. 95 - 101)

Malé částice kapalných látek (atomy, molekuly, ionty) nemají mezi sebou žádné vazby.

Kapalné látky jsou např.: voda, mléko, kofola, benzín, nafta, líh …

Budeme hledat společné vlastnosti pro všechny kapalné látky.

Pokus: Vezmi si odměrku z kuchyně, nalij do ní asi 1 dl vody. Jaký tvar má kapalina? (tvar odměrky)

 Přelij vodu do jiné nádoby třeba misky. Jaká tvar má kapalina? (tvar misky)

 Přelij vodu z misky do odměrky. Změnil se objem? (nezměnil)

Kapalné látky mají stálý objem, tvar se mění podle nádoby.

Další vlastnosti kapalin:

Pokus: Pozoruj hladinu kapaliny v různých nádobách, při bezvětří na rybníce nebo jezeře.

 Vzpomeň si na pokus s hadicovou vodováhou.

1. vodorovná hladina (působení gravitační síly)

Pokus: Naplň plastovou injekční stříkačku vodou, prstem ucpi místo pro jehlu a zkus stlačit píst.

 Nepůjde to. (nebo obrázek 56 str. 97)

2. jsou nestlačitelné

Pokus: Potřebuješ padesátihaléřovou minci, opatrně pomocí vidličky ji polož na hladinu.

Mince je z hliníku, normálně se tedy potopí. Pokud ji dáš opatrně na hladinu, tak se
nepotopí. Je to dáno povrchovým napětím na hladině.

3. povrchové napětí

Kapaliny můžeme snadno přelévat.

4. jsou tekuté

Kapaliny můžeme snadno dělit na menší části.

5. jsou snadno dělitelné

**ÚKOL 4**

Převeďte: kg – kilogram g – gram mg – miligram dag – dekagram t - tuna

1 kg = g 5,2 kg = g 0,084 kg = g

1 g = mg 600 g = kg 10 800 g = kg

1 t = kg 7 000 mg = g 2,5 g = mg

1 dag = g 3,6 t = kg 9 400 kg = t

navíc:

80 dag = kg 5 000 000 000 mg = t

3,5 kg = dag 25 q = kg