



„Mosty mezi školou a životem“

Jméno: _____

Škola: _____

Třída: _____

Datum: _____

Pracovní list č. 1 (chemie + fyzika)

Úkol č. 1

Tyto dva pokusy spojuje jedna vlastnost vody. Pokusy proved' podle návodu a doplň věty v rámečku. O jakou vlastnost vody se jedná?

1.
Na talíř naskládej bonbonky podle obrázku. Potom nalij opatrně doprostřed talíře vodu tak, aby byly bonbonky do poloviny ponořeny. Chvilku pozoruj průběh experimentu. Když zůstává na talíři uprostřed bílé kolečko asi o průměru 4 cm, ponoř doprostřed kolečka prst namočený v prostředku na mytí nádobí (např. v jaru).

Zde popiš, co se stane:.....

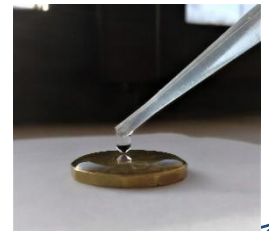
.....
.....
.....



2.
Polož minci (1€) na stůl a kapátkem kapej opatrně doprostřed vodu. Kolik kapek se na ni vejde?

Odpověď:.....

.....
.....
.....



Prostor pro odpověď:.....

Úkol č. 2

Voda je nejlepší rozpouštědlo na světě.
Do tabulky doplň 5 látek, které se ve vodě rozpouští a 5 látek, které se nerozpouští.
Vše si ověř pokusem.

Látky rozpustné ve vodě	Látky nerozpustné ve vodě



Úkol č. 3

Jakou má voda chuť?

Do hrnku dej 1 decilitr vody a rozmíchej v ní 1 lžičku soli. Hrněk přikryj pokličkou a začni vodu vařit. Nech vodu vařit alespoň 2 minuty. Potom vypni hořák a opatrně nakapej odpařenou vodu z pokličky na talířek. Ochutnej ji. Bude slaná nebo ne? Odpověď vysvětli!

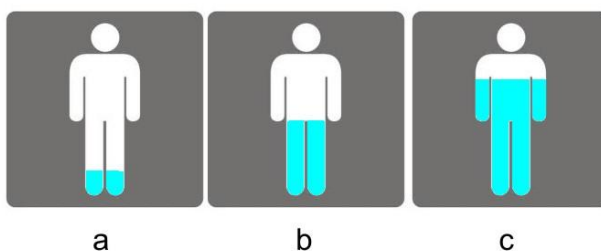
Odpověď:



Úkol č. 4

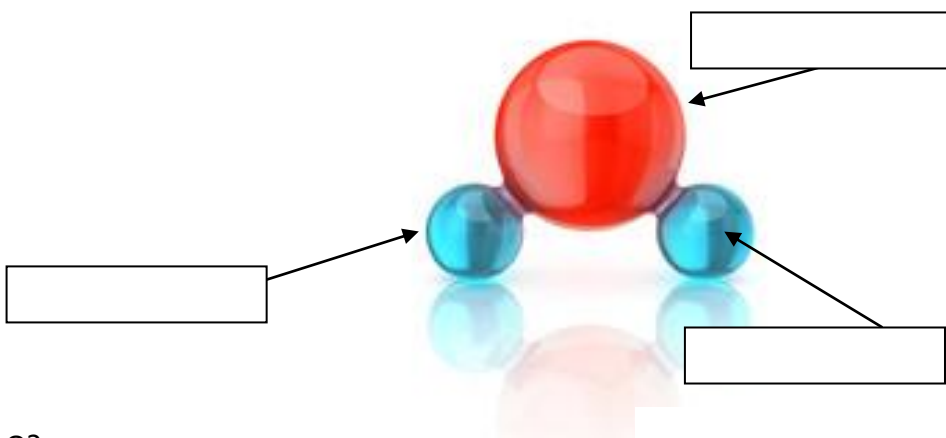
Znáš správné odpovědi na následující otázky?

I. Kolik vody obsahuje lidské tělo? Který obrázek je správný?



II. Na obrázku je molekula vody. Napiš její chemický vzorec a do obrázku dopiš názvy prvků jednotlivých atomů.

Vzorec:



III. Doplň text:

Co pro nás znamená vzorec H_2O ?

Je to vody, která je složena ze..... atomů a atomu Je to opravdu důležitá látka, díky které je na naší planetě

Voda má zajímavé vlastnosti. Voda má se v přírodě vyskytuje ve třech

Pevné se nazývá, kapalná je voda a plynná se nazývá Když voda zmrzne, její objem se Tato vlastnost se nazývá

Jeden litr vody má hmotnost, protože hustota vody je kg/m^3 .

