

Příloha č. 5

Vyplň připravený pracovní list

1. Proved' jednoduchý pokus: do jedné kádinky nasyp asi do jedné poloviny led a zalij ho vodou. Změř teplotu, při které led taje a zaznamenej. Změř výšku hladiny před a po roztání ledu připraveným papírovým měřítkem. Pozorování zaznamenej. Do druhé kádinky pak nalij trochu vody a zahřívej ji k varu nad kahanem. Změř opatrně teplotu, při které voda vře, a také ji zaznamenej. Zkus popsat, ke kterým změnám skupenství během pokusu došlo.
2. Proč se říká, že je voda tvrdá?
Co znamená tvrdost vody?
Jaké jsou příznaky tvrdosti vody?
3. Jak omezíš tvorbu vodního kamene?
4. Jak rozlišíš tvrdou vodu od měkké? Navrhni pokus, proved' a zaznamenej postup a pozorování.
5. Co je to eutrofizace vod?
6. Které látky způsobují eutrofizaci vod?
Čeho je příčinou eutrofizace vod?
7. Zkus popsat cestu, kterou se dusíkaté látky dostávají do povrchových i podzemních vod.

Soli kyseliny fosforečné, neboli....., se lidskou činností dostávají do vodních toků a nádrží a tímto způsobem:

.....

8. Které organismy tvoří vodní květ?

Napiš si, kde se můžeš s vodním květem setkat, a čím může být pro tebe nebezpečný.....

9. Vyjmenuj způsoby, kterými se budeš chránit před nepříjemnými účinky vodního květu na svůj organismus:
10. Vyzkoušej si pokus – nalij do kádinky vodu s vodní květem a zapiš pozorování. Pak přidej lžičku síranu hlinitého, promíchej a zapiš pozorování.
11. Kde využíváme vlastnosti síranu hlinitého, kterou jsi pozoroval v předchozím pokusu?

12. Proč se chlór přidává do pitné vody?

Existují náhrady chlóru?

Je chlór zdravotně závadný?

Jak zmírnit vliv chlóru na chuť a aroma pitné vody?