

Pracovní list: Částicové složení látek

1. Amorfni látky:

- a) mají nepravidelné uspořádání částic b) mají pravidelné uspořádání částic

Příklad látek amorfniých:

2. Nejpomaleji se pohybují částice u látek: a) kapalných b) plynných c) pevných

3. Krystalické látky:

- a) mají nepravidelné uspořádání částic b) mají pravidelné uspořádání částic

Příklad látek krystalických:

Částice jsou uspořádány do tzv.



4. Nejrychleji se pohybují částice u látek: a) pevných b) kapalných c) plynných

5. Proč kapaliny mohou snadno měnit svůj tvar, jsou tekuté a v klidu vytvářejí vodorovnou hladinu?

.....

6. Částice v pevných látkách:

- a) jsou ve svém pohybu omezeny a kmitají kolem určitých poloh b) vůbec se nepohybují
c) nejsou ve svém pohybu omezeny d) pohybují se pouze v jednom směru

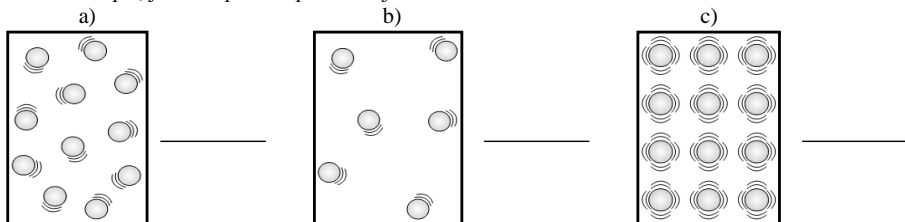
7. Jaký je pohyb částic u látek plynných a jaké jsou proto vlastnosti plynů?

.....
.....

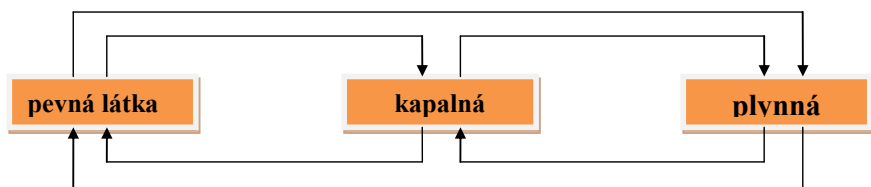
8. Proč pevné látky nemění svůj tvar ani objem?

.....

9. Na následujících obrázcích jsou znázorněny modely uspořádání částic různých látek. K jednotlivým obrázkům dopiš, jaké skupenství představují.



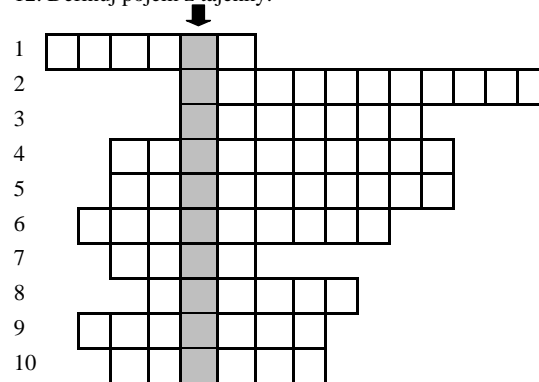
10. Doplně skupenské přeměny:



11. Zařaď do tabulky látky: pryskyřice, sůl kamenná, parafin, led, zlato, asfalt, modrá skalice, cukr, diamant, sklo

krystalické látky	amorfni látky

12. Definuj pojem z tajenky:



1. samovolné pronikání částic jedné látky mezi částice druhé látky
2. pevné látky, které mají pravidelné uspořádání částic
3. pevné látky, které mají nepravidelné uspořádání částic
4. přeměna skupenství kapalného na plynné
5. tělesa jsou k Zemi přitahována ... silou
6. přeměna skupenství pevného na plynné
7. přeměna skupenství pevného na kapalně
8. libovolná věc kolem nás
9. přeměna skupenství kapalného a pevně
10. částice u pevných krystalických látek jsou uspořádány do tzv. krystalické ...

Tajenka: _____

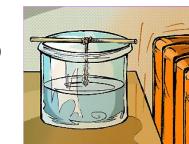
Vyrob doma krystaly

1. způsob:

Do nádoby s vodou přidej velké množství soli (sody, cukru, modré skalice) a nechej volně odpařovat. Pro barevný efekt můžeš přidat potravinářské barvivo, inkoust. Odpařování můžeš urychlit tak, že nádobku dáš na topení.

2. způsob:

Do sklenice s horkou vodou přidej velké množství soli (sody, cukru, modré skalice). Doprostřed nádoby zavěs nit, kterou navaž na tužku. Nit ponoř do nádoby a nechej v roztoku.



3. způsob:

Naplň dvě sklenice horkou vodou. Zamíchej do nich velké množství krystalické látky. Postupně za stálého míchání látku přidávej, dokud se bude rozpouštět. Vezmi provázek a každý konec ponoř do jedné sklenice a to tak, že prostředek provázku bude nad talířem. Po několika dnech budou růst krystaly na provázku.