

Pracovní list: Vlastnosti látek

1. Do tabulky správně doplň **ano** – **ne**.

	lehce mění tvar	zachovávají si objem
pevné látky		
kapaliny		
plyny		

2. Která vlastnost není typická pro kapalně látky:

- a) tvar podle tvaru nádoby b) v klidu vodorovná hladina
c) tekutost a dělitelnost d) stlačitelnost a rozpínavost

3. Plyny jsou: a) nestlačitelné a nerozpínavé b) stlačitelné a nerozpínavé
c) stlačitelné a rozpínavé d) nestlačitelné a rozpínavé

4. Pevné látky mají různé vlastnosti. Napiš některé z nich:

.....
.....



5. Tvoří sypké látky samostatné skupenství?

- a) ano b) ne

Jestliže ne, napiš, do jakého skupenství sypké látky patří:

6. Sypkou látku (např. sůl, cukr) nasyp do skleněné nádoby.

- a) Má vodorovný povrch? ano – ne
b) Jestliže ne, nakresli, jaký může být.



Nalij do stejné nádoby vodu. Jaký má povrch?

7. Které látky nemění snadno svůj tvar:

- a) kapalně látky b) plynné látky c) pevné látky

8. Které vlastnosti vzduchu využíváme při plnění míče:

Kterou vlastnost pevné látky využíváme u pružin:

Kterou vlastnost pevné látky využíváme při zpracování keramické hlíny:

Kterou vlastnost pevné látky využíváme u gumiček:

Kterou vlastnost kapalně látky využíváme při nalévání do nádoby:

Kterou vlastnost pevné látky využíváme u houby:

9. Které vlastnosti vzduchu se využívají v pneumatikách aut a jízdních kol?

.....

10. Snadno mění svůj tvar, ale objem nemění:

- a) pevné látky b) plynné látky c) kapalně látky

11. Které látky snadno mění svůj tvar:

- a) pevné látky a kapalně látky b) pevné látky a plynné látky
c) kapalně látky a plynné látky d) pevné látky

12. Která vlastnost je typická pro plynné látky:

- a) pružnost b) rozpínavost c) tvárnost d) nestlačitelnost e) křehkost

Pracovní list: Částicové složení látek

13. Amorfnní látky:

a) mají nepravidelné uspořádání částic

b) mají pravidelné uspořádání částic

Příklad látek amorfnních:

14. Nejpomaleji se pohybují částice u látek: a) kapalných

b) plynných

c) pevných

15. Krystalické látky:

b) mají nepravidelné uspořádání částic

b) mají pravidelné uspořádání částic

Příklad látek krystalických:

Částice jsou uspořádány do tzv.



16. Nejrychleji se pohybují částice u látek: a) pevných

b) kapalných

c) plynných

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

.....

18. Částice v pevných látkách:

c) 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

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

.....

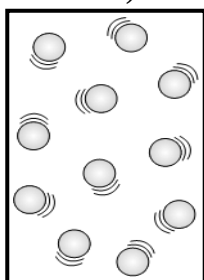
.....

20. Proč pevné látky nemění svůj tvar ani objem?

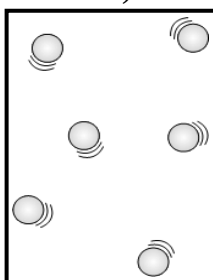
.....

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

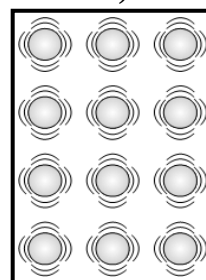
d)



b)



c)



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

krystalické látky	amorfnní látky