

## 1.1 TEKUTINY

1. Porovnajete štruktúru kvapalín so štruktúrou plynov.

<b><i>Vlastnosť</i></b>	<b><i>Kvapaliny</i></b>	<b><i>Plyny</i></b>
<b><i>Usporiadanie častíc</i></b>	Usporiadané hustejšie ako plyny, bez pevného vzoru, častice sa môžu voľne pohybovať	Molekuly sú rozptýlené a vzdialené od seba, pohyb je chaotický
<b><i>Sily medzi časticami</i></b>	Menšia vzdialenosť medzi časticami => sily medzi molekulami sú väčšie	Väčšia vzdialenosť medzi časticami => sily medzi molekulami sú menšie
<b><i>Pohyb častíc</i></b>	Náhodný, ale molekuly si udržujú istú súdržnosť	Náhodný, rýchly, neusporiadaný, neustále zrážky
<b><i>Objem a tvar</i></b>	Stály objem, ale prispôbujú sa tvaru nádoby	Nemajú stály objem a ani pevný tvar => rozpínajú sa tak, aby vyplnili celý objem
<b><i>Stlačiteľnosť</i></b>	Veľmi málo stlačiteľné	Ľahko stlačiteľné
<b><i>Difúzia (miešanie)</i></b>	Prebieha pomalšie, lebo častice sú usporiadané hustejšie	Prebieha rýchlo, lebo molekuly majú veľa priestoru na pohyb

2. Porovnajete hydrostatiku a aerostatiku s hydrodynamikou a aerodynamikou.

*Hydrostatika a aerostatika sa zaoberajú najmä podmienkami rovnováhy kvapalín, plynov a telies do nich ponorených. Hydrodynamika a aerodynamika sa naopak zaoberá zákonitosťami pohybu kvapalín a plynov.*

3. Prečo aj kvapaliny a plyny môžeme označiť spoločným pojmom tekutiny?

*Príčinou tekutosti je vzájomná pohyblivosť častíc, z ktorých sú tvorené. Vďaka tekutosti môžeme kvapaliny aj plyny prelievať, preto ich označujeme ako tekutiny*