Chemie 8. třída (12)

Úterý 8. 12. 2020

Zdravím žáky 8. třídy v pokračující podzimní pandemii.

Tento týden nás čeká jednoduchá látka, je to vlastně takové opakování fyziky ze 6. třídy o částicích (atom, molekula), ale dozvíte se i něco nového.

Dnes to bude **Uspořádání částic** v různých skupenstvích (jsou jen tři, takže je to snadné). Zapamatujte si, jak jsou částice uspořádány, a jaké vlastnosti pak díky tomu látky mají v jednotlivých skupenstvích.

Pro lepší představu, tady máte dvě videa na mísení kapalin a difúzi:

https://www.youtube.com/watch?v=uB9_iOtCRPM

https://www.youtube.com/watch?v=M5BhBNusVu0

Komu se nepovedla písemka na směsi (hlavně příklady) a bude si ji chtít opravit, tak doporučuji si znovu přečíst prezentaci ***06 – Výpočet rozpustnosti***, je tam převod mezi objemem a hmotností pro vodu, a také vypočítané vzorové příklady.

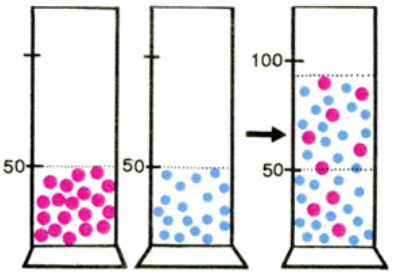
V pátek budeme mít on-line hodinu asi v čase chemie ve škole (bude v kalendáři), probereme pracovní list o vodě a vzduchu ***PL 04 – Voda a vzduch***, který jste dostali v pátek (bude i ve Výukových materiálech v MS Teams pro ty, co ho nemají). Tak se připravte ☺.

----------Zápis do sešitu----------

Uspořádání částic

Všechny látky jsou tvořeny z **částic**.

Částice **stejné látky** jsou **stejné**, částice **různých látek** mají **různý tvar** a **velikost** (proto při mísení různých kapalných látek má výsledný roztok menší objem, než je součet objemů výchozích látek).

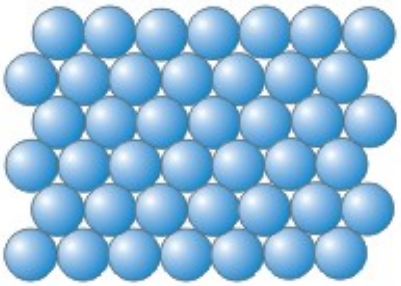


Změny objemu při mísení látek

Difúze – je samovolné pronikání částic jedné látky mezi částice látky druhé

Uspořádání částic v různých skupenstvích

Pevné skupenství

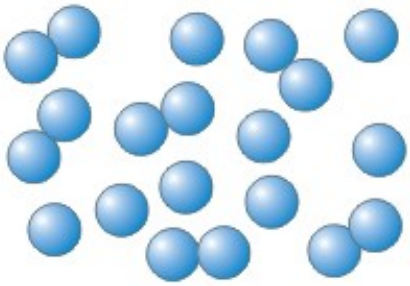


Částice jsou **velmi těsně** u sebe a jsou obvykle **pravidelně uspořádány** (např. krystaly).

Působí mezi nimi přitažlivé síly, které udržují částice pohromadě.

Pevné látky jsou **nestlačitelné** a **udržují** si svůj **tvar**.

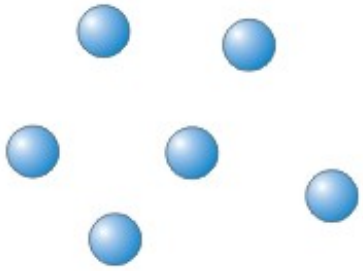
Kapalné skupenství



Částice jsou **blízko u sebe** a působí mezi nimi přitažlivé síly, které je udržují pohromadě. Jsou však volně pohyblivé.

Kapalné látky jsou **nestlačitelné** a mají **tvar daný nádobou**.

Plynné skupenství



Částice se **volně pohybují** a jsou mezi nimi **velké vzdálenosti**. Přitažlivé síly mezi nimi působí jen při náhodných srážkách.

Plynné látky jsou **dobře stlačitelné** a **nemají vlastní tvar.**