

Ko pēta ķīmija?

- Kāpēc jāzina ķīmiju?
- Kā ikdienā es varu izmantot ķīmijas zināšanas?
- Ar kādam zināšanām saistīta ķīmija?
- Kam, kuram profesijām nepieciešamās ķīmijas zināšanas?

Grupu darbs!

Vielas dabā

- **Vielas-** no kā sastāv materiāli, priekšmeti, objekti.
 - Dabiskās vielas- veido daba
 - Mākslīgās vielas- veido cilvēks

Vielas dabā

- Neorganiskās vielas- veidojas nedzīvajā dabā.
- Organiskās vielas- veidojas dzīvajā dabā, organismos.

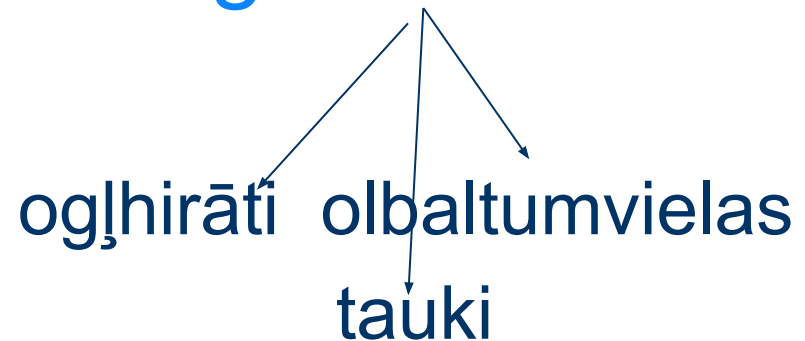
Var radīt cilvēks laboratorijā.

Vielas

Neorganiskās



organiskās



Apraksti doto vielu! (mājas darbs)

- Atgādinājums: lai aprakstīt vielu, nepieciešams zināt to īpašības!
- Novēro!
- Pieraksti novērojumus, atbildot uz jautājumu – ko es redzu? (mājas darbs)

Vielu īpašības

- Fizikālās

- Agregātstāvoklis
- Šķīdība ūdenī
- Krāsa
- Garša
- Smarža
- Blīvums

- Ķīmiskās

- Spēja reaģēt ar citām vielām

Vielu fizikālās īpašības

agregātstāvoklis

ciets

šķidr

gāzveida

Aggregātstāvoklis

- Atkarīgs no vielu daļiņu izvietojumu!

11.Ipp.M.G. – paskaidro citiem!

- Plazma

Vielu fizikālās īpašības

šķīdība ūdenī

- šķīst

- nešķīst

Vielu fizikālās īpašības

- krāsa

Bezkrāsaina viela (ja tas ir šķidra viela – caurspīdīga)

- garša

Garšot nedrīkst!

- smarža

Smaržot tikai ar roku palīdzību!

Blīvums

$$kg/m^3, \quad \frac{kg}{l}$$

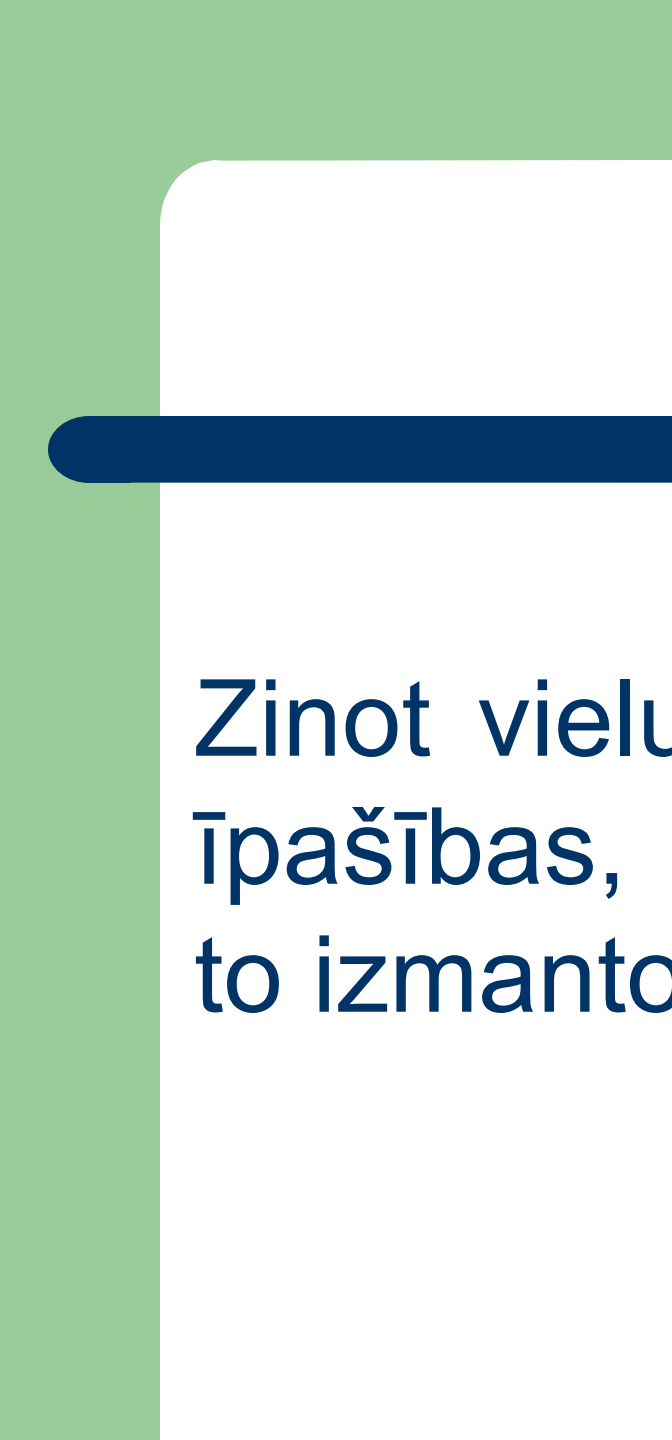
Vienāds ar ķermeņa masas attiecību pret tilpumu

Ūdens blīvums ir 1000 kg/m^3

(1 l ūdens sver 1 kg)

Ja vielas blīvums ir mazāk nekā 1000 kg/m^3 , tad viela peld.

Ja vielas blīvums ir vairāk nekā 1000 kg/m^3 , tad viela grimst.

A decorative graphic on the left side of the slide, consisting of a light green vertical bar and a dark blue horizontal bar with rounded ends.

Zinot vielu un materiālu fizikālās īpašības, mēs varam spriest par to izmantošanu.

Bīstamas vielas – zīmes 9.Ipp.M.G.

- Kā pazīt?
- Kā strādāt?
- Kā sevi pasargāt?
- Pirmā palīdzība.

Grupū darbs stundā!

Mājas darbs – dažū bīstamo vielu foto,
apraksts.

Maisījumi

- Veido divas vai vairāk vielas.
- Kā pagatavot?
- Kāda veida maisījumi ir?
- Kā sadalīt?

Grupu darbs!

Maisījumu veidi

- **Neviendabīgs maisījums** ir tāds, kurā ar aci vai nelielā palielinājumā var saskatīt maisījuma sastāvdaļas.
- **Viendabīgs maisījums** ir tāds, kurā pat gaismas mikroskopā nevar saskatīt maisījuma sastāvdaļas.
- **Šķīdums**- viendabīgs vielu maisījums.

Mājas darbs(grupās un individuāli)

- Uzzini vairāk! 8., 10., 11.lpp.M.G.

Apkopojums pirms L.D.

- Lasīt 8.- 15.lpp.M.G.
- Veido konspektu savā burtnīcā!
- Drošības noteikumi ķīmijas kabinetā.

Mājas darbs – 9.lpp., 13.lpp., 14.lpp.M.G.,
sagatavoties L.D.