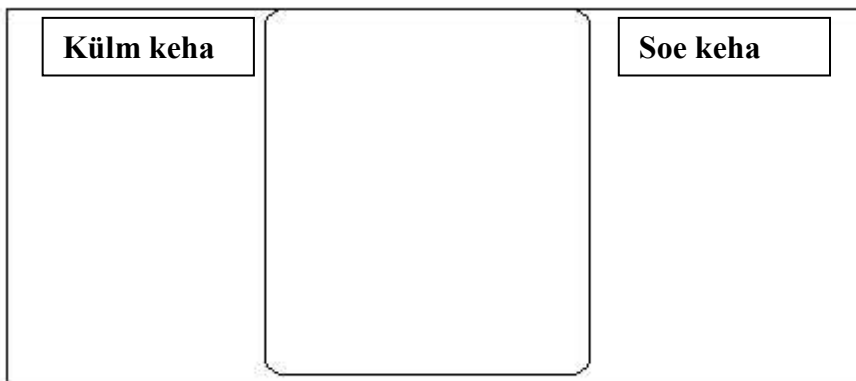


Aine osakesed. Soojusliikumine.

Tööleht

1. Iseloomusta ainet ja aineosakesi.
 - *Aine koosneb osakekest ja need osakesed mõjutavad üksteist.*
 - *Aineosakesed on väga väikesed.*
 - *Aineosakeste vahel on tühja ruumi.*
2. Iseloomusta aineosakeste liikumist.
Aineosakesed on pidevas korrapäratus liikumises, mis ei lakka kunagi.
3. Milline seos valitseb aineosakeste liikumise kiiruse ja temperatuuri vahel?
Mida kiiremini liiguvad aineosakesed, seda kõrgem on temperatuur.
4. Võrdle kuuma ja külma keha. Arvesta, et aine koosneb aineosakekestest.



5. Millised on aine agregaatolekud?



6. Miks ained segunevad iseeneslikult?
Ained segunevad iseeneslikult soojusliikumise tõttu.
7. Mis on difusioon?
Difusioon on ainete iseeneslik segunemine.

8. Mida nimetatakse soojusliikumiseks?

Aineosakeste korrapäratut ehk kaootilist liikumist nimetatakse soojusliikumiseks.

9. Mida nimetatakse ainete soojuspaisumiseks?

Ainete kokkutõmbumist või paisumist temperatuuri mõjul nimetatakse soojuspaisumiseks.

10. Milline seaduspärasus esineb gaaside soojuspaisumisel?

Gaasi ruumala muut on võrdeline temperatuuriga.

11. Milline seaduspärasus esineb vedelike soojuspaisumisel?

Vedeliku ruumala muut on võrdeline temperatuuriga.

12. Milline seaduspärasus esineb tahkiste soojuspaisumisel?

Keha ruumala muut on võrdeline temperatuuri muuduga.

13. Miks õhku saab kokku suruda, tahkist ja vedelikku praktiliselt mitte?

Õhu osakeste vahel on suured vahed võrreldes molekulide mõõtmetega.

14. Suhkur lahustub kuumas vees kiiremini kui külmas vees. Miks?

Kuumas vees liiguvad molekulid kiiremini kui külmas ja seetõttu kokkupõrkel suhkrukristalli molekulidega lööb need kiiremini selle küljest lahti.