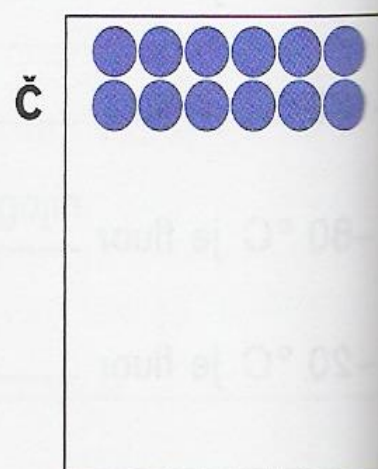
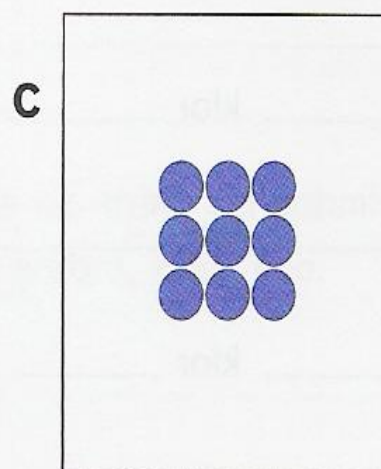
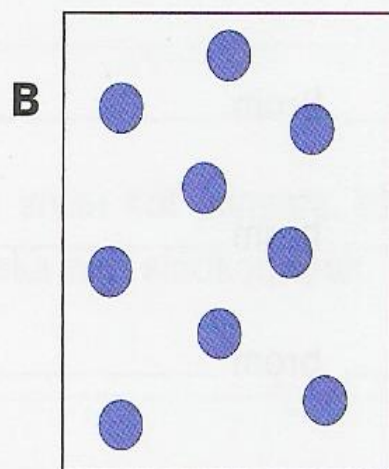
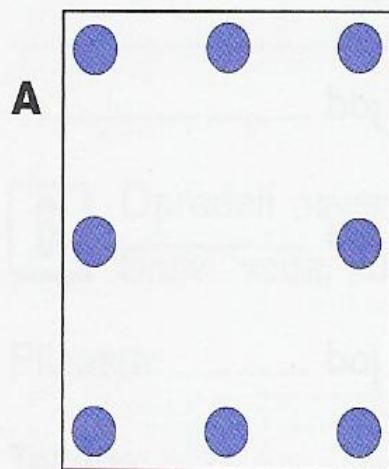


Z modrimi krogi so predstavljeni delci snovi.

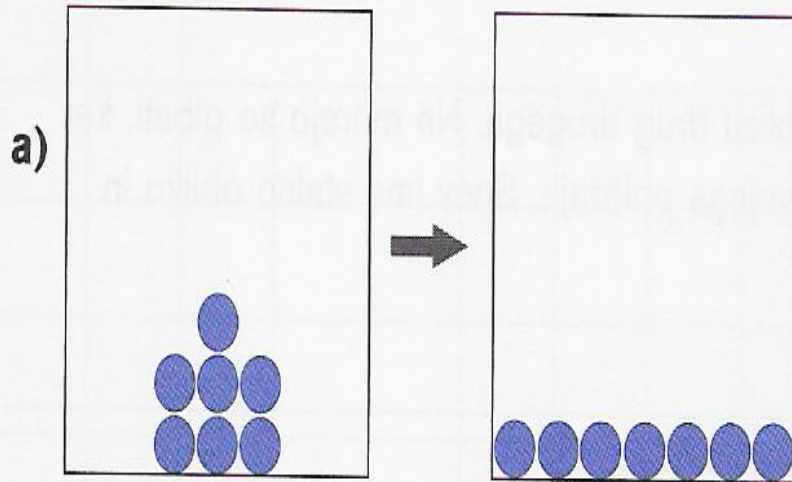
Katera od prikazanih skic najustrezneje prikazuje plinasto agregatno stanje?



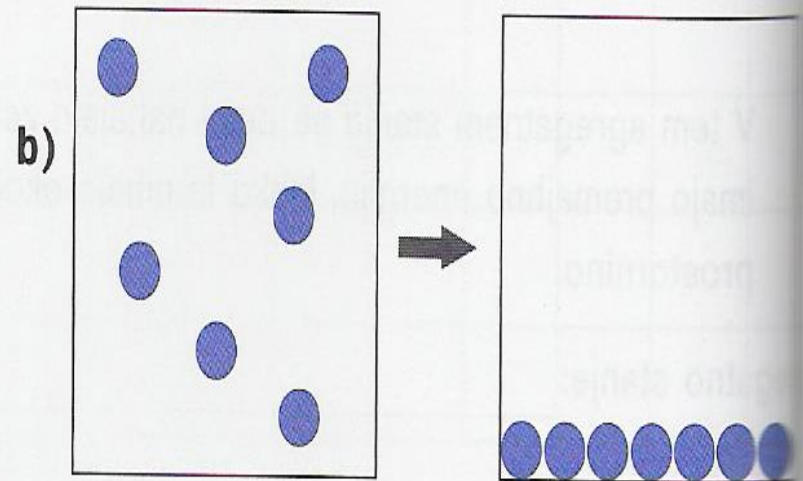
Utemelji izbiro.

B – Delci so bolj enakomerno razporejeni po posodi. V plinastem agregatnem stanju zavzame snov ves razpoložljivi prostor.

Spoznali smo, da snov lahko prehaja iz enega v drugo agregatno stanje.
Kako imenujemo prikazani spremembi agregatnih stanj?

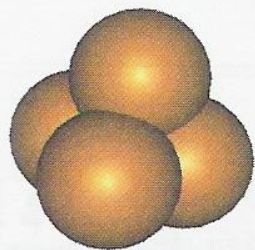


a) Taljenje

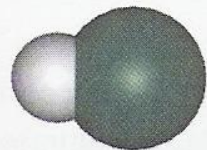


b) kondenzacija

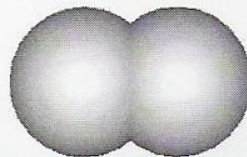
Prikazani so
modeli petih snovi.



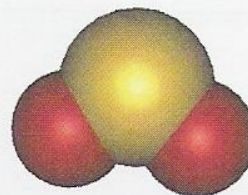
A



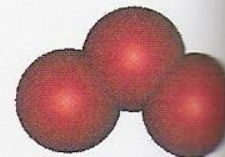
B



C



Č



D

- a) Katera dva modela predstavljata spojini? Utemelji izbiro.

B, C

- b) Kateri model predstavlja molekulo dvoatomne spojine? Utemelji izbiro.

B

- c) Kateri model predstavlja molekulo troatomnega elementa? Utemelji izbiro.

D

- č) Kateri model predstavlja molekulo dvoatomnega elementa? Utemelji izbiro.

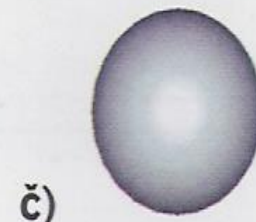
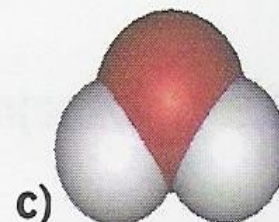
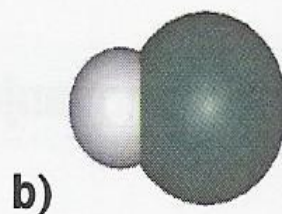
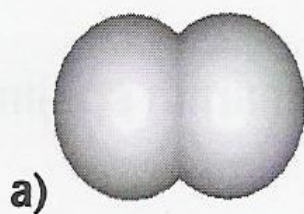
C

- d) Kateri model predstavlja molekulo z največ atomi? Utemelji izbiro.

A

Prikazani so modeli štirih snovi. Pod vsakega pripiši ustrezno ime in formulo snovi, ki jo model predstavlja. Izbiraš lahko med naslednjimi snovmi: voda, helij, vodikov klorid, vodik. Dopiši še, ali je snov element ali spojina ter ali se nahaja v obliki atomov ali molekul.

Model snovi



Ime snovi

vodik

vodikov klorid

voda

helij

Formula snovi

H₂

HCl

H₂O

He

Element *ali* spojina

element

spojina

spojina

element

Atom *ali* molekula

molekula

molekula

molekula

atom