

PREVERIMO SVOJE ZNANJE

ZGRADBA SNOVI, AGREGATNA STANJA, ČISTE SNOVI IN ZMESI, ATOM, PERIODNI SISTEM, MOLEKULE, FORMULE

NAVODILO za reševanje:

Pred tabo je PREVERJANJE znanja.

Uporabi periodni sistem elementov.

Dobro in pazljivo beri navodila pri posamezni nalogi.

Želim ti veliko uspeha.

UČNI LIST:



1. Spremembe snovi:

Med naštetimi spremembami izloči tiste, ki **NISO kemijske** spremembe!

Izberi ustrezno kombinacijo odgovorov in ustrezno črko zapiši na spodnjo črto!

***** Pazi, nepravilne trditve se odštevajo od pravilnih!!!**

- a) sublimacija joda
- b) fotosinteza
- c) izparevanje vode
- d) taljenje železa
- e) gorenje magnezija

kombinacija pravilnih odgovorov: _____



2. Čiste snovi in zmesi:

V dveh stolpičih imaš navedene zmesi in metode za ločevanje čistih snovi iz zmesi.

Smiselno poveži oba stolpiča v pare.

- | | |
|---------------------------|-------------------|
| Raztopina barvila, | z magnetom. |
| Olje in voda, | s filtriranjem. |
| Železovi opilki in pesek, | s kromatografijo. |
| Raztopina soli in žveplo, | z lij-ločnikom. |



3. Poznavanje zgradbe atoma! Uporaba periodnega sistema!

**Določi število osnovnih delcev v atomu naslednjega elementa,
ki ima:**

Z = 16, A = 32. Leži v 3 periodi in VI skupini!



*****(Poglej si v učbeniku, kaj ti povedo PERIODE in kaj ti povedo SKUPINE !!!)**

Na periodnem sistemu poišči simbol tega elementa in ga poimenuj!

število osnovnih delcev: _____, _____, _____

ime elementa: _____; simbol elementa: _____



4. Prepoznavanje formul in imen molekul! Risanje kalotnih modelov!

Napiši ustrezno formulo ali ime molekule in nariši kalotni model vseh treh molekul!

formula

ime

ime

voda: _____, NH₃: _____, HCl: _____

SKICE kalotnih modelov:

(OB SKICAH ZAPIŠI USTREZNO FORMULO!)



5. Spoznali smo, da lahko snov prehaja iz enega v drugo agregatno stanje!

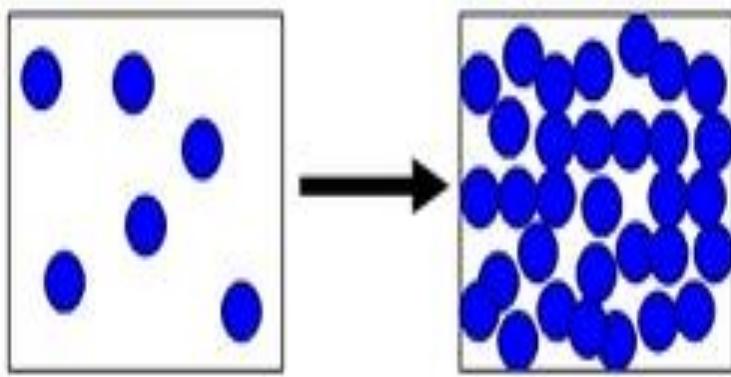
Kako imenujemo prehajanje delčkov, ki jo predstavlja spodnja shema?

Napiši ustrezen primer za takšno spremembo!

shema:
fizikalnega prehoda delčkov:

Zapiši ustrezen primer:

Skica:



Prikazan prehod agregatnih stanj je: _____

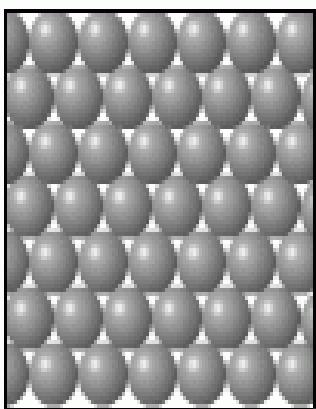


6. Kaj je anomalija vode?

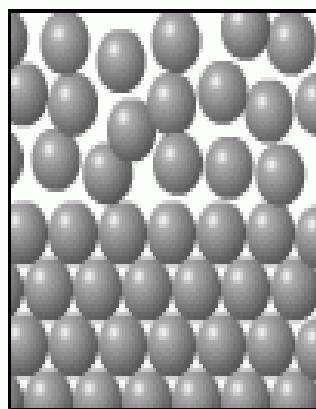


7. Kaj predstavlja posamezna skica: (ZAPIŠI SAMO ZA IZBRANE ŠTEVILKE!)

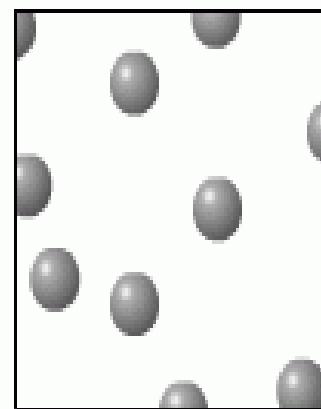
Skica:



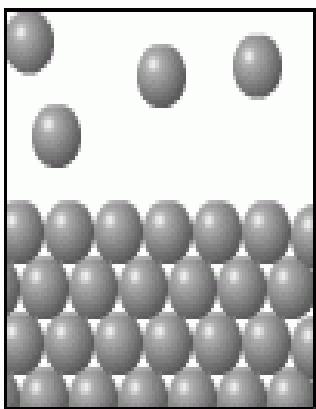
1



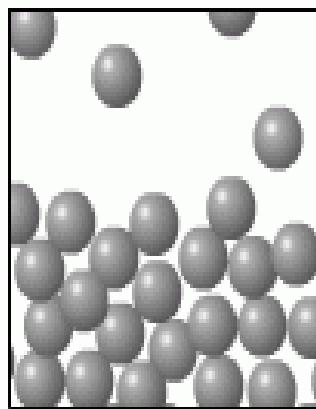
2



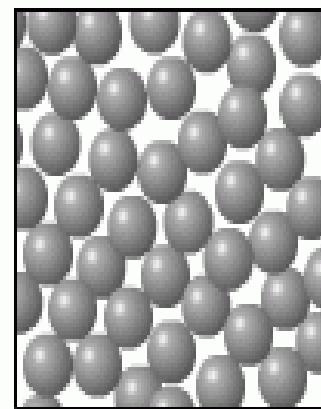
3



4



5



6

Skica 1: _____

Skica 4: _____

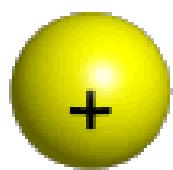
Skica 6: _____



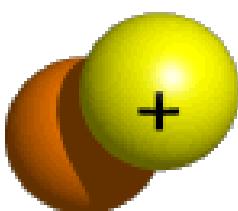
8. Utemelji prikazano skico na ravni delčov:

Skica:

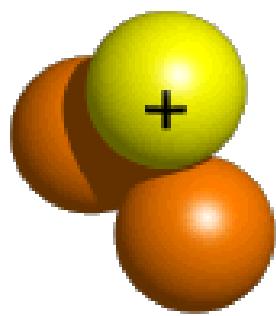
Vodik



Deuterij



Tricij



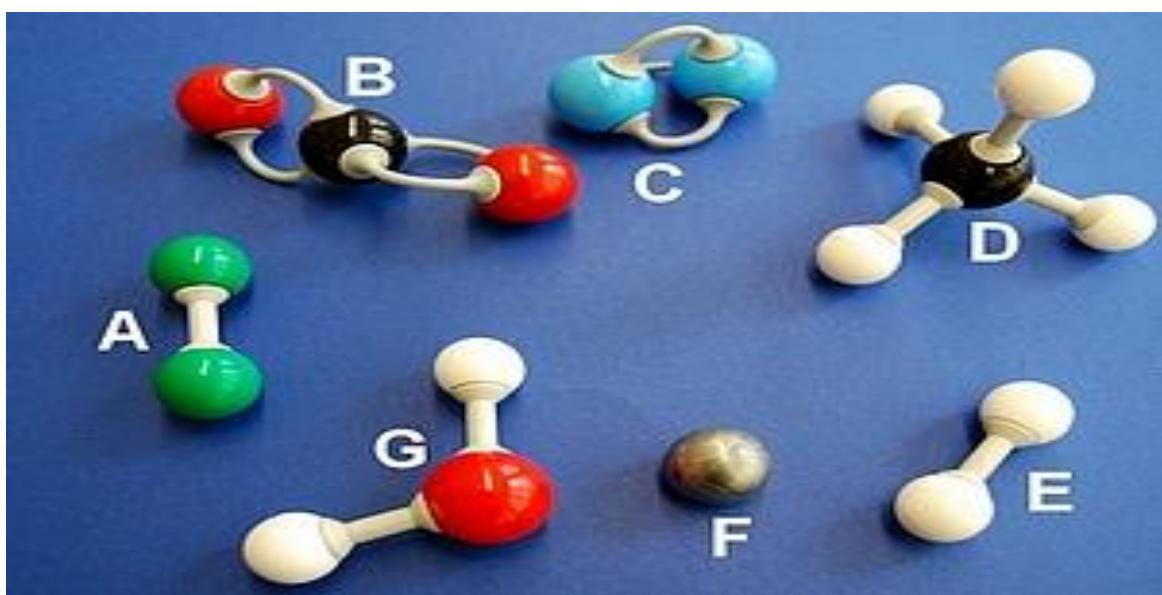
9. Kaj so IZOTOPI?



10. Z modeli si prikazujemo zgradbo molekul.

- Imenuj izbrane molekule, ki so s krogličnimi modeli prikazani na fotografiji:
- Zapiši tudi njihove formule.

Skica:



model G: _____

model C: _____

model B: _____

Kaj bi lahko predstavljal **model F**? Utemelji svojo izbiro!
