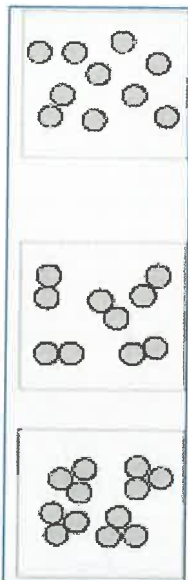
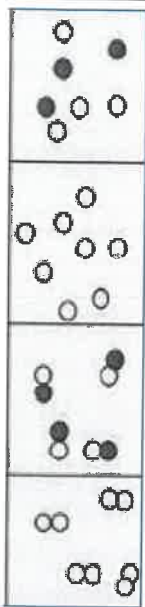


ARIKETA: Kasu bakoitzean eskatzen da zer substantzia mota den (purua ala nahasketak eta puruak badira elementuak ala konposatuak eta egitura)



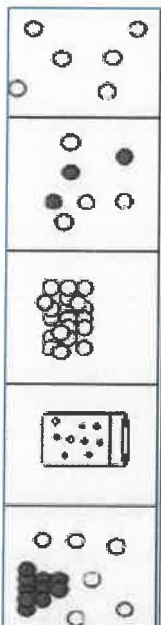
a) b) c)

- a) Elementuak egitura atomikarekin
- b) Elementuak egitura molekulararekin
- c) " " " " } - Enpikatzen den unitatea berdina da
- Molekulak bada atomoak berdinak dira.
- Substantzia puruak dira.



a) b) c) d)

- a) Nahasketak bi unitate desberdin dauzkelako, bi elementuz osatuta.
- b) Elementuak egitura atomikarekin (unitate berdinek direlako)
- c) konposakua → molekularak dira → Enpikatzen den unitatea berdina, atomo desberdinekin (purua)
- d) Elementuak → molekularak → " " " " " " , atomo berdinek .

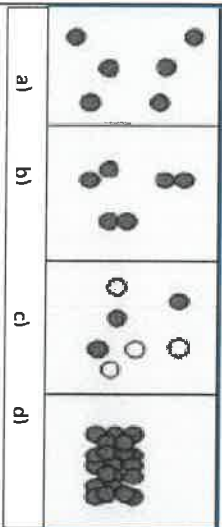


a) b) c) d) e)

- a) Purua / Elementuak / egitura atomikoa
- b) Nahasketak / bi elementuz osatuta (atomikoa)
- c) Purua / Elementuak / Egitura eraldak (atomoak ordenatuta daude)
- d) Nahasketak / bi elementuz osatuta .
- e) Nahasketak / bi elementuz osatuta, bat atomikoa eta beste eraldak .

Marrazki bakoitza erlazionatu hurrengo batekin batekin eta arrazoitu erantzuna: Fe, He, HCl, O₂, NaCl, He+Ne, H₂+O₂.

- a) Purua / Elementuak / Egitura atomikoa, He
- b) Purua / Elementuak / Egitura molekulara, O₂
- c) Nahasketak / bi elementuz egitura atomikarekin osatuta, He + Ne
- d) Purua / elementuak / Egitura eraldak eta atomikoa, Fe



a) b) c) d)

