LA MATÈRIA

Resum del tema:
https://www.youtube.com/watch?v=Tuz_LjyQGxo

1. Indica si les següents frases són verdaderes (V) o falses (F).

- ***a.-*** Les mescles entre dos líquids són sempre homogènies.
- ***b.-*** El canvi de sòlid a líquid s'anomena congelació
- ***c.-*** Els líquids es poden comprimir
- ***d.-*** Les partícules dels líquids tenen lliure moviment
- ***e.-*** Els ambientadors sòlids fan olor perquè s'està produint la sublimació inversa
- ***f.-*** Els líquids tenen un volum fix i els gasos variable
- ***g.-*** La densitat dels gasos és major que la dels sòlids
- ***h.-*** Els sòlids són penetrables

2. Selecciona <u>totes</u> les paraules que representen matèria. Després completa la frase:

Ordinador	Memòria
Perdó	Seguretat
Àtom	Full de paper
Persona	Saviesa

Totes estes coses són matèria perquè tenen i

3. Completa les frases triant la paraula adequada:

- Si les substàncies que es combinen conserven les seues propietats individuals estem parlant d'una mescla (homogènia/heterogènia)

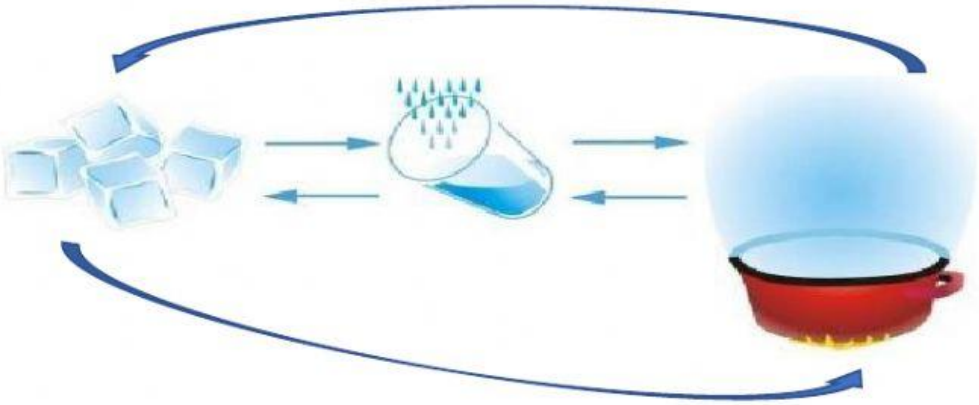
- Les dissolucions són mescles (homogènies/heterogènies)

- A diferència de les dissolucions líquides o gasoses, els aliatges, que són dissolucions sòlides, (són/no són) transparents.

4. Quin tipus de matèria és cada substància, Mescla homogènia (H), Mescla heterogènia (G) o Substància pura (P)?

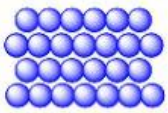
Aigua de mar
Carbó
Granit
Aigua pura
Oxigen
Arena
Fum
Coca-cola
Suc de taronja
Dissolució de sucre en aigua

5. Completa el diagrama

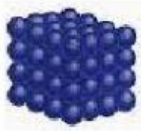


6.

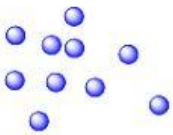
6. Digues en quin estat està la matèria en cada dibuix segons la teoria cinètic-molecular



a.- _____



b.- _____



c.- _____

7. Relaciona cada mescla amb el mètode de separació que utilitzaries per obtindré els diferents components

Aigua i alcohol
Arena i vinagre
Llimadures de ferro i arena
Aigua i sucre
Aigua i oli

Filtració
Separació magnètica
Destil·lació
Decantació
Evaporació

8. Per a preparar una dissolució de 250 ml de concentració 15 g/l de sucre en aigua:

Quants litres d'aigua necessites? Litres d'aigua

Quants grams de sucre necessites? Grams de sucre

9. Per a preparar 200 ml d'una dissolució de sal en aigua al 5% en massa:

Quants grams d'aigua necessites? Grams d'aigua (1g = 1ml)

Quants grams de sal necessites? Grams de sal