

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 mesclades 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 totes 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 _____

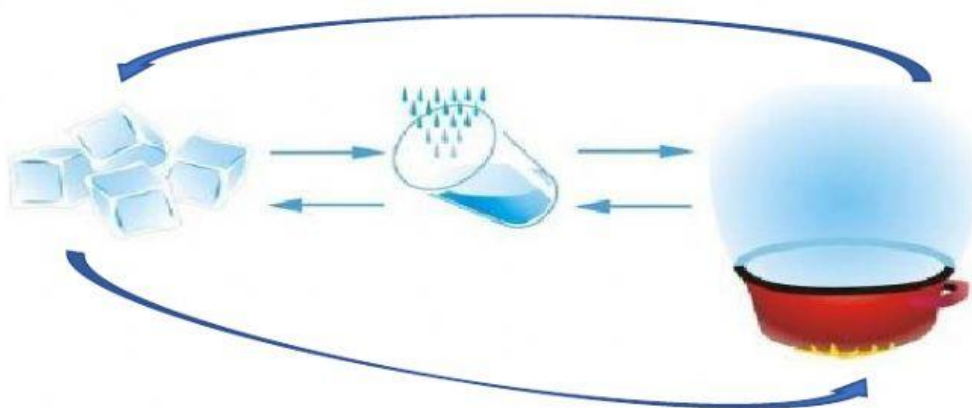
3. Completa les frases triant la paraula adequada:

- Si les substàncies que es combinen conserven les seues propietats individuals estem parlant d'una mescla _____ (homogènia/heterogènia)
- Les dissolucions són mesclades _____ (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)?

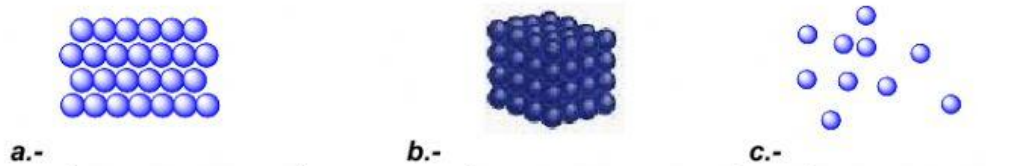
Aigua de mar
 Carbó
 Granit
 Aigua pura
 Oxigen
 Arena
 Fum
 Coca-cola
 Suc de taronja
 Dissolució de sucre en aigua

5. Completa el diagrama



6.

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



7. Relaciona cada mescla amb el mètode de separació que utilitzaries per obtenir 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