

LA TEORIA CINÈTICA I ELS CANVIS D'ESTAT

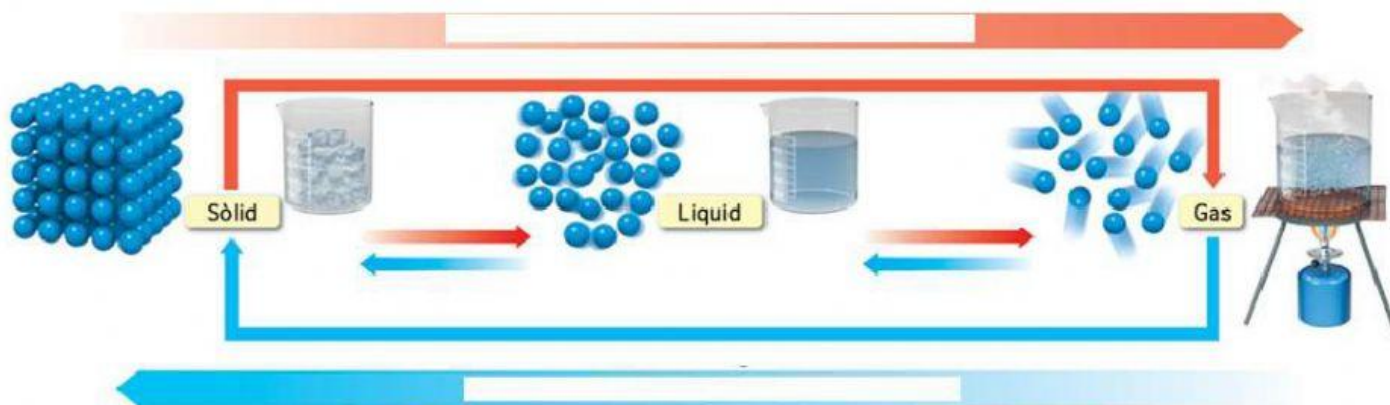
Escull les característiques que s'observen per a cada estat de la matèria i completa la taula:

Propietats	Sòlid	Líquid	Gas
Volum			
Forma			
És comprimeix ?			
S'expandeix?			
Flueix			

Copleta l'esquema indicant el nom del canvi d'estat:

Condensació , sublimació inversa , evaporació , solidificació , sublimació , fusió ,

canvis progressius, canvis regressius, s'aporta energia al sistema, es treu energia del sistema



Les oracions següents es refereixen a la manera com la teoria cinètica interpreta el que els passa a les partícules que formen els cossos quan s'escalfa o és refreda. Tria la paraula adequada en cada cas:

- Quan un sòlid s'escalfa el moviment de les seves partícules.
- Quan un líquid es refreda el moviment de les seves partícules
- Quan un gas es condensa les forces d'unió entre les seves partícules
- Quan un sòlid és fon les forces d'unió entre les seves partícules

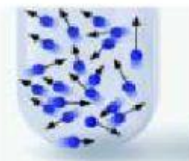
Completa les oracions següents:

- Els canvis d'estat que es produeixen per escalfament s'anomenen
- Els canvis d'estat que es produeixen per refredament s'anomenen
- El punt o temperatura d'ebullició o és la temperatura a la qual es produeix un canvi d'estat de a .
- El punt de o solidificació és la temperatura a la qual es produeix el canvi d'estat de a .

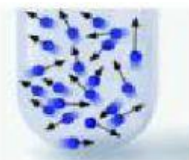
Relaciona les imatges amb el canvi d'estat que es representa:



SUBLIMACIÓ



FUSIÓ



CONDENSACIÓ

Arrossega:

Té lloc només a la superfície del líquid

És produeix a una determinada temperatura

Té lloc en tota la massa del líquid

És produeix a qualsevol temperatura

