

1) a) Completa el nom del procés de canvi d'estat que s'hi indica:

Estats físics	Procés de canvi d'estat	Estats físics	Procés de canvi d'estat
Sòlid a Líquid		Gas a Líquid	
Líquid a Gas		Líquid a Sòlid	
Sòlid a Gas		Gas a sòlid	

b) Completa, responnent les qüestions, per indicar les 3 diferències entre evaporació i ebullició:

Forma de pas de L a G	Evaporació	Ebullició
Té lloc en l'interior o en la superfície del líquid?	En _____ del líquid .	En _____ del líquid .
És un procés ràpid o lent?	És un procés _____.	És un procés _____.
La temperatura del canvi de L a G és constant o variable?	La temperatura és _____.	La temperatura és _____.

2) Escriu només S, L o G per indicar l'estat físic sòlid S, líquid L o gas G respectivament.

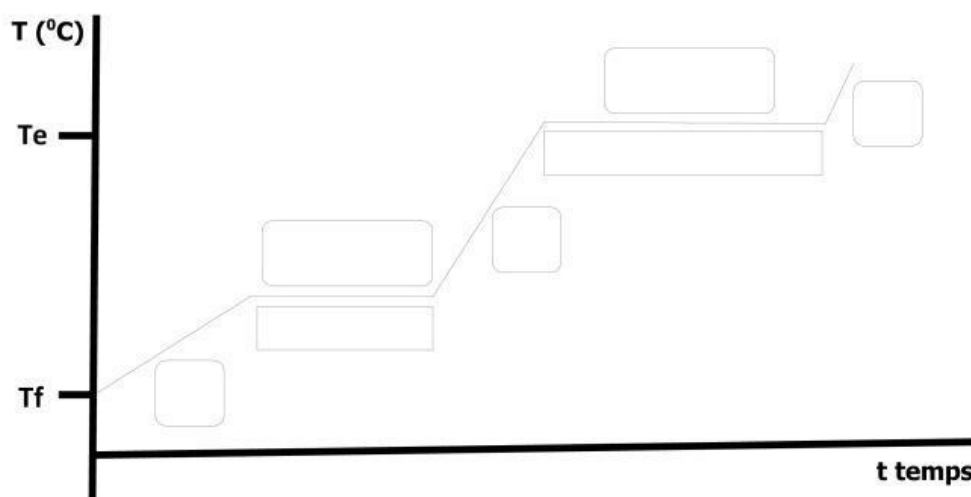
Si una substància X té una $T_f = 30^{\circ}\text{C}$ i una $T_e = 330^{\circ}\text{C}$. Com és a temperatura ambient? _____

Digues l'estat físic de X a: 0°C _____ - 20°C _____ 50°C _____ 150°C _____ 350°C _____

Si una substància X té una $T_f = -15^{\circ}\text{C}$ i una $T_e = 130^{\circ}\text{C}$. Com és a temperatura ambient? _____

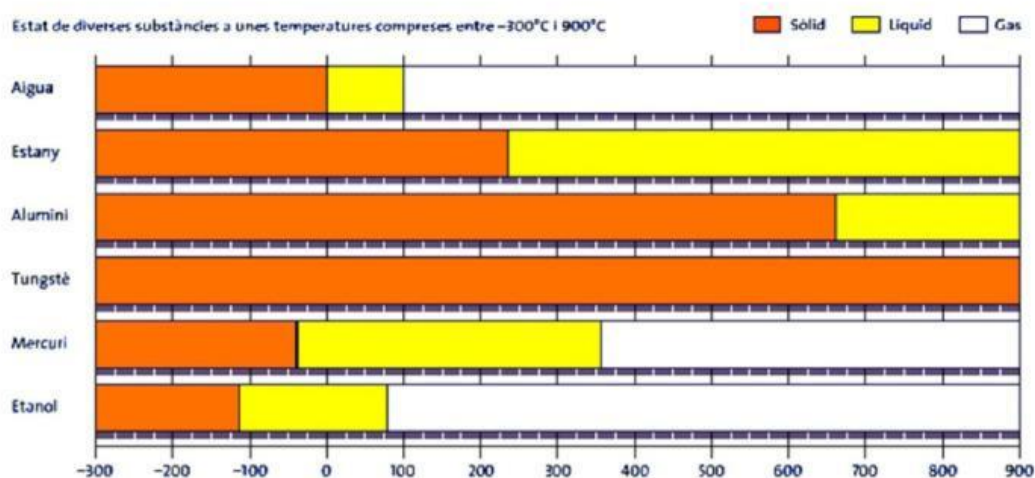
Digues l'estat físic de X a: 0°C _____ - 20°C _____ 50°C _____ 150°C _____ 350°C _____

3) a) Completa el gràfic de temps -Temperatura per a l'escalfament d'una substància pura qualsevol:



b) La temperatura de canvi d'estat és una temperatura _____, és a dir, no varia mentre la substància canvia d'estat. Mentre la temperatura es manté constant, _____ dues fases, és a dir, s'observa tant el sòlid com el líquid mentre dura la _____ (S-L) i s'observa tant el líquid com el gas mentre dura la _____ (L-G).

4) Observa el diagrama de barres següent per a 6 substàncies pures diferents i digues l'estat físic en cada cas de la taula escrivint S (sòlid), líquid (L) i gas (G) per a la substància i la temperatura indicada.



aigua a -50°C		alumini a 500°C		mercuri a 0°C	
aigua a 150°C		alumini a 800°C		mercuri a 500°C	
estany a 25°C		tungstè a -200°C		etanol a -150°C	
estany a 100°C		mercuri a -200°C		etanol a 100°C	
estany a 500°C		mercuri a 300°C		etanol a -50°C	

5) Completa la taula següent:

Propietats dels estats físics	sòlids	líquids	gasos
Volum, variable o constant?			
Forma, variable o constant?			
Densitat: alta, mitjana, baixa?			
Dilatació amb T? alta, mitjana, baixa?			
Fluïdesa? fluids o no fluids.			
Compressibles i expansibles? sí o no			
Teoria cinèticocorpuscular	sòlids	líquids	gasos
Partícules en posicions fixes o lliures?			
Partícules, juntes o separades?			
Partícules, ordenades o desordenades?			
Espai entre partícules? cert, molt, poc			
Moviment? lliure, vibracional, lateral			
Les partícules xoquen entre elles i fan pressió? sí o no.			
Forces entre partícules, altes, baixes, mitjanes?			