

U3- Interacciones intermoleculares-Estados de agregación

16
Questions

1. Seleccione el orden correcto de las densidades relativas de fases sólida, líquida y gaseosa para una sustancia

- 0/6 ☐ A sólido << gas < líquido
- 0/6 ☐ B líquido << gas < sólido
- 3/6 ☐ C gas << sólido < líquido
- 3/6 ☒ D gas << líquido < sólido

2. La fase gaseosa se favorece cuando la E potencial predomina sobre la energía cinética

- 2/6 ☐ T True
- 4/6 ☒ F False

3. La presión de vapor de un líquido es mayor si las interacciones en el mismo disminuyen

- 3/6 ☒ T True
- 3/6 ☐ F False

4. La presión de vapor y la temperatura de ebullición son variables independientes entre sí.

- 0/6 ☐ T True
- 6/6 ☒ F False

5. Seleccione el tipo de interacción que involucra especies cargadas

- 5/6 ☒ A coulombica
- 0/6 ☐ B dipolo-dipolo
- 0/6 ☐ C Van der Waals
- 3/6 ☒ D ión-dipolo

6. Los sólidos iónicos, que son estructuras periódicas y extendidas involucran interacciones:

- 0/6 ☐ A dispersivas
6/6 ☒ B coulómbicas
0/6 ☐ C dipolo-dipolo
0/6 ☐ D van der Waals

7. Las moléculas con momento dipolar nulo (no polares) sólo pueden interactuar a través de interacciones dispersivas

- 4/6 ☒ T True
2/6 ☐ F False

8. Las interacciones entre moléculas sólo poseen contribuciones atractivas

- 0/6 ☐ T True
6/6 ☒ F False

9. Seleccione de la lista las interacciones que más rápidamente disminuyen al aumentar la distancia entre moléculas

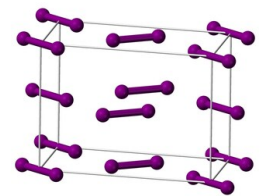
- 2/6 ☐ A coulómbicas
0/6 ☐ B dipolo-dipolo
4/6 ☒ C dipolo inducido-dipolo inducido

10. Los sólidos involucran únicamente interacciones coulómbicas

- 0/6 ☐ T True
6/6 ☒ F False

11. La estructura del yodo (ver figura) corresponde a un:

- 0/6 ☐ A sólido iónico
0/6 ☐ B sólido covalente
6/6 ☒ C sólido molecular
0/6 ☐ D gas



12. El proceso de disolución de un sólido en un líquido no involucra interacciones inter-moleculares

- 0/6 ☐ T True
6/6 ☒ F False

13. La interacción de puente de hidrógeno no es direccional

2/6 **T** True

4/6 **F** False

14. La interacción puente de hidrógeno sólo ocurre entre moléculas que poseen enlaces O-H

1/5 **T** True

4/5 **F** False

15. Las interacciones dispersivas dependen del Mr de las moléculas

2/5 **T** True

3/5 **F** False

16. La polarizabilidad de una molécula indica

5/5 **A** La capacidad que tiene de redistribuir su densidad electrónica

0/5 **B** si es polar o no

0/5 **C** la magnitud de su momento dipolar

0/5 **D** la velocidad de rotación