# Diagrama de fases del agua

Nombre: _____

Fecha: _____

Puntaje: _____

---

**1.**

¿Qué representa un diagrama de fases del agua?

1. La relación entre masa y volumen del agua en una sola fase
2. Las regiones de estabilidad de sólido, líquido y vapor según presión y temperatura
3. La composición química del agua a distintas longitudes de onda
4. La velocidad de evaporación del agua en función del tiempo

**2.**

En el diagrama de fases del agua, la frontera entre sólido y líquido corresponde al equilibrio de:

1. Fusión y solidificación
2. Evaporación y condensación
3. Sublimación y deposición

**3.**

¿Cuál de las siguientes afirmaciones describe mejor el punto triple del agua?

1. Es el punto donde desaparece la distinción entre líquido y vapor
2. Es la condición en la que coexisten sólido, líquido y vapor en equilibrio
3. Es la temperatura normal de congelación a 1 atm
4. Es la presión máxima a la que puede existir hielo

**4.**

¿Qué ocurre en el punto crítico del agua?

1. Sólido y líquido tienen la misma densidad
2. Las tres fases están en equilibrio
3. El agua se descompone químicamente
4. Líquido y vapor se vuelven indistinguibles

**5.**

La sublimación corresponde al cambio de fase:

1. De líquido a sólido
2. De sólido a gas
3. De gas a líquido
4. De líquido a gas

**6.**

Una característica particular del agua es que la curva de equilibrio sólido-líquido tiene pendiente negativa. Esto implica que, al aumentar la presión, la temperatura de fusión del hielo:

1. Aumenta
2. No cambia
3. Disminuye

**7.**

Si una muestra de agua líquida se calienta a presión constante de $1\ \text{atm}$, el cambio de fase esperado al llegar a la temperatura de ebullición es:

1. Fusión
2. Sublimación
3. Deposición
4. Vaporización

**8.**

¿Qué variable se mantiene fija cuando se sigue una línea horizontal en un diagrama de fases con presión en el eje vertical y temperatura en el eje horizontal?

1. La presión
2. La temperatura
3. La densidad
4. La masa molar

**9.**

¿Cuál de las siguientes trayectorias cruza la frontera entre líquido y vapor?

1. Enfriar vapor a presión constante hasta condensarlo
2. Comprimir hielo a temperatura muy baja sin cambiar de fase
3. Calentar hielo por debajo del punto triple
4. Reducir la masa de una muestra sin cambiar P ni T

**10.**

Por debajo de la presión del punto triple, al calentar hielo, el agua pasa típicamente a:

1. Líquido y luego a sólido
2. Gas directamente
3. Líquido solamente
4. Fluido supercrítico

**11.**

¿Cuál es la mejor interpretación de una curva de equilibrio en el diagrama de fases?

1. Una zona donde ninguna fase es estable
2. Una línea donde coexisten dos fases en equilibrio
3. Una región donde siempre hay tres fases
4. Una línea que indica solo cambios químicos

**12.**

Si el sistema se encuentra a una temperatura mayor que la del punto crítico, entonces:

1. No puede licuarse solo aumentando la presión dentro del comportamiento usual de fases
2. Siempre será sólido
3. Debe estar en el punto triple
4. La presión necesariamente es cero

**13.**

Selecciona la secuencia correcta al aumentar la temperatura a presión constante, partiendo desde hielo y atravesando dos fronteras de fase a una presión donde el líquido es estable.

1. Sólido  vapor  líquido
2. Vapor  líquido  sólido
3. Sólido  líquido  vapor
4. Líquido  sólido  vapor

**14.**

¿Qué afirmación distingue mejor al punto triple del punto crítico?

1. En el punto triple coexisten tres fases; en el crítico termina la frontera líquido-vapor
2. En el punto triple desaparece la fase sólida; en el crítico aparecen tres líquidos
3. Ambos puntos representan exactamente el mismo fenómeno
4. El punto crítico solo existe para sustancias puras sólidas

**15.**

En un diagrama de fases, pasar de una región a otra sin cruzar una curva de equilibrio significa que:

1. La sustancia cambia de fase de manera inmediata
2. La sustancia permanece en la misma fase estable
3. La sustancia entra siempre al punto triple
4. La presión y la temperatura dejan de tener significado

**16.**

Considera un proceso a temperatura constante. Si se aumenta la presión sobre vapor de agua en una condición por debajo de la temperatura crítica, ¿qué cambio puede ocurrir al cruzar la frontera correspondiente?

1. Condensación a líquido
2. Fusión del sólido
3. Sublimación del sólido
4. Descomposición química del agua

**17.**

¿Cuál de las siguientes situaciones es consistente con la pendiente negativa de la línea de fusión del agua?

1. Aplicar presión puede favorecer el derretimiento del hielo
2. Aplicar presión siempre favorece la formación de más hielo
3. La presión no influye en el equilibrio sólido-líquido
4. El agua líquida es menos densa que el hielo en toda condición

**18.**

Si un estado del agua se representa por el punto $(P,T)$ ubicado exactamente sobre la curva de sublimación, entonces el sistema está en equilibrio entre:

1. Líquido y vapor
2. Sólido y líquido
3. Sólido y vapor
4. Líquido, sólido y vapor

**19.**

Se comparan dos recorridos en el diagrama: I) aumentar $T$ a presión constante por debajo del punto triple; II) aumentar $T$ a presión constante por encima del punto triple y en una presión donde el líquido es estable. ¿Cuál comparación es correcta?

1. En I ocurre fusión; en II ocurre solo sublimación
2. En I puede ocurrir sublimación; en II pueden ocurrir fusión y luego vaporización
3. En ambos recorridos siempre aparece primero el punto crítico
4. En ninguno de los dos recorridos hay cambio de fase

**20.**

Una muestra de agua se encuentra en una condición con $T>T_c$ y $P>P_c$, donde $T_c$ y $P_c$ son la temperatura y presión críticas. ¿Cómo se clasifica mejor ese estado?

1. Mezcla en equilibrio de sólido y líquido
2. Vapor saturado exactamente en ebullición
3. Fluido supercrítico
4. Punto triple metastable