

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$.

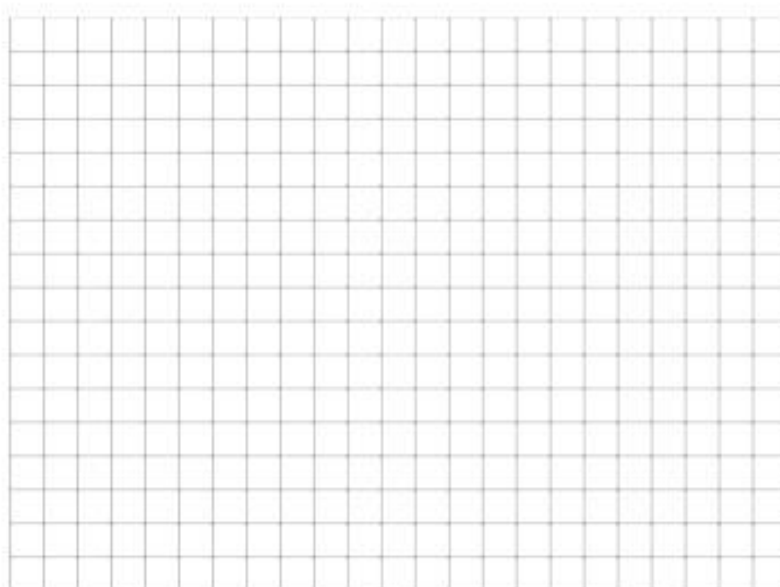
OBSERVACIÓN: SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

(Determinación de la constante para la reacción a temperatura dada)/ (10 Puntos)

2. El Bromo molecular y el ácido fórmico a 25°C al reaccionar según lo detallado en la pregunta no1 arrojan las velocidades instantáneas para los tiempos mayores a cero, las mismas que se detallan en la **Tabla no2**.

En primer lugar, escriba la velocidad inicial faltante a tiempo cero y una vez completada la columna de velocidades instantáneas, proceda a calcular gráficamente, la constante para la reacción a la temperatura referida, para esto considere todos los datos numéricos de la tabla, inclusive el que usted llene. Presente su respuesta con las unidades respectivas.

Tabla no2 A 25°C, concentraciones del Bromo con el tiempo y velocidades instantáneas para reacción entre el bromo molecular y el ácido fórmico							
TIEMPO (s)	0	50	100	150	200	250	300
[Br ₂](M)	0.0120	0.0101	0.00846	0.00710	0.00596	0.00500	0.00420
Velocidad instantánea V (M/s) x 10 ⁺⁵	completar	3.52	2.96	2.49	2.09	1.75	1.48



Respuesta (Contante de velocidad a 25 grados centígrados, con sus unidades respectivas):