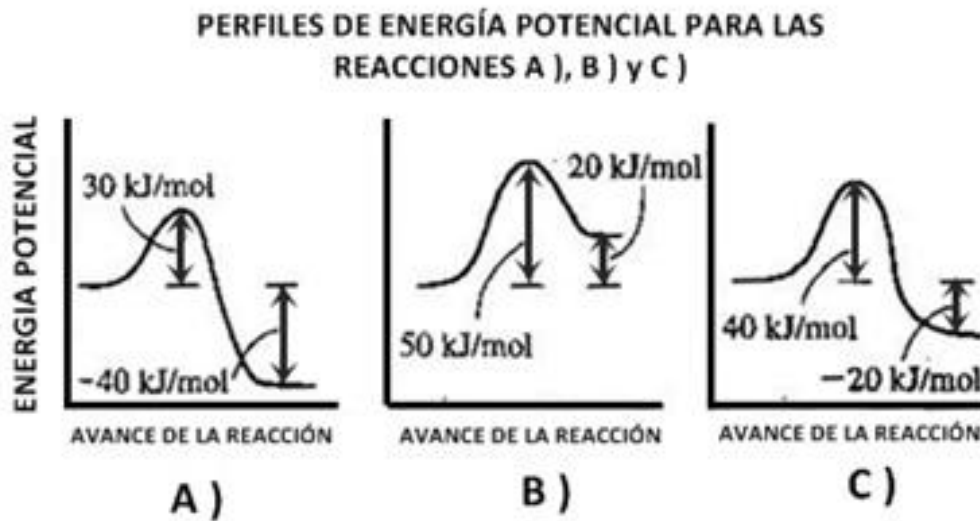


Las **NOTA**: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$.
 EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$

TEMA #3 (10 PUNTOS) ENERGÍA DE ACTIVACIÓN Y VELOCIDAD DE LAS REACCIONES

En la imagen se presentan los perfiles de energía de potencial para tres reacciones, a saber: A), B) y C). Con la información proporcionada, luego de sus análisis, llene lo solicitado en la tabla adjunta. Suponga, en términos de generales, que las reacciones tienen el mismo factor de frecuencia



- Debemos recordar que el tiempo necesario para alcanzar el equilibrio depende de K, la cual a su vez depende de la Energía de activación. Mientras mayor es la energía de activación, más lenta es la reacción.

Marque con una X	A)	B)	C)
¿Cuál es la reacción más rápida?	X		
¿Cuál es la reacción más lenta?		X	
Determine la(s) reacción(es) exotérmicas	X		X
¿Cuál es el ΔH para cada reacción?	-40 kJ/mol	20 kJ/mol	-20 kJ/mol