



EQUILIBRIO QUÍMICO

A. Comparar las constantes que se presentan en la siguiente tabla y responder a las consignas:

	Ecuación	Kc	Temperatura (°C)
1	$2NO_2(g) \leftrightarrow 2NO(g) + O_2(g)$	0,00142	327
2	$N_2O_4(g) \leftrightarrow 2NO_2(g)$	0,142	25
3	$H_2(g) + I_2(g) \leftrightarrow 2HI(g)$	56,6	450
4	$PCl_5(g) \leftrightarrow PCl_3(g) + Cl_2(g)$	0,0050	250

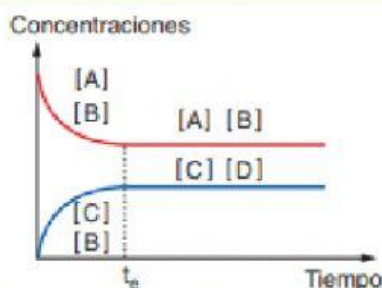
a. Ordenarlas de forma creciente según su constante de equilibrio.

b. Ordenarlas de forma creciente según su tendencia a producirse de forma completa.

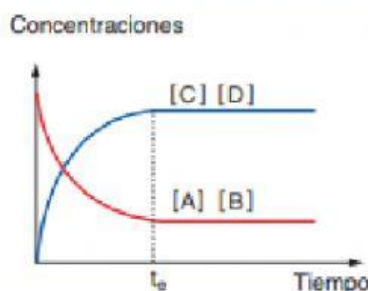
c. Indicar cual posee mayor concentración de productos que de reactivos en el equilibrio.

d. Indicar cual posee mayor cantidad de reactivos que de productos en el equilibrio.

b. Relacionar las siguientes afirmaciones con el gráfico que corresponda. Arrastrar y soltar.



En el equilibrio hay mayor concentración de productos que de reactivos.



En el equilibrio hay mayor concentración de reactivos que de productos.