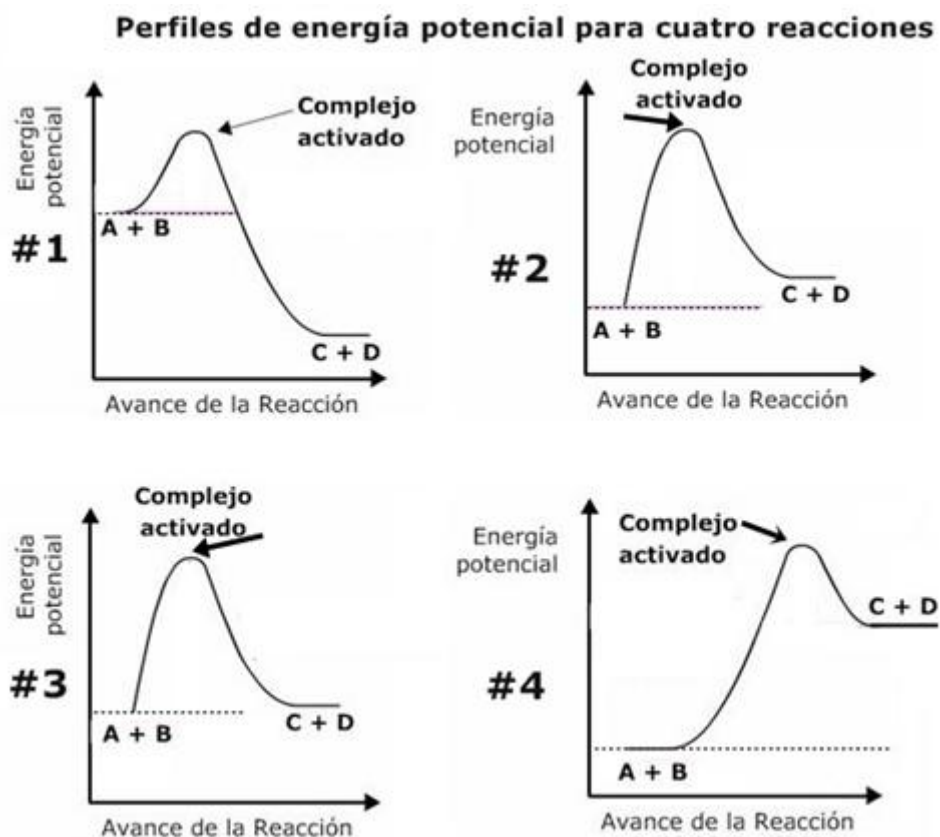


Conclusiones de los perfiles generales de avances de una reacción. (10 puntos).

5. En la siguiente gráfica se presentan cuatro perfiles de energía potencial para reacciones con distintos avances de reacción.

En base a la información presentada en la imagen conteste las preguntas que se indican después de la representación:



Conteste usando X mayúsculas lo solicitado en las siguientes cuatro preguntas (primera fila).				
Perfiles →	Perfil #1	Perfil #2	Perfil #3	Perfil #4
Preguntas:				
En esta fila, indique con una X la reacción que se da lugar con la mayor energía de activación. →				
En esta fila, indique con una X los perfiles que correspondan a reacciones exotérmicas. →				
En esta fila, indique con una X el perfil que corresponde a la reacción donde los reactivos tardan menos tiempo antes de transformarse en productos. →				
En esta fila, indique con una X los perfiles que NO demuestran en forma gráfica su avance sin y con catalizador. →				
Considerando que las escalas de energía potencial son iguales en todos los perfiles, en esta fila, indique con una X el perfil donde los reactivos al inicio poseen la mayor energía potencial. →				