

AREA: QUIMICA\_GRUPO:\_11 PERIODO:\_1

El trabajo se debe presentar en hojas de block tamaño carta teniendo en cuenta las normas Icontec (40%), se debe presentar sustentación de manera escrita (60%), no se realizara la sustentación si no se presenta trabajo escrito

QUIMICA

Nombres y Apellidos: \_\_\_\_\_ Grado: \_\_\_\_\_

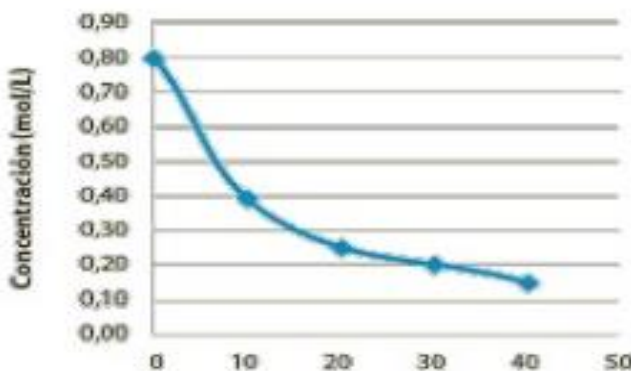
Copie en el cuaderno y responda las siguientes preguntas

1. ¿Qué diferencia se establece entre velocidad instantánea de reacción y velocidad promedio?
2. Nombre tres ejemplos de reacciones rápidas y tres ejemplos de reacciones lentas que ocurran en su entorno.
3. Para la siguiente reacción:  $A \rightarrow 2C + D$ . Calcule la velocidad de reacción promedio, si en un instante de la reacción la A es 0,98 M y 2 segundos más tarde la A es 0,25M.
4. En el siguiente gráfico, se obtuvo a partir del seguimiento experimental de la reacción

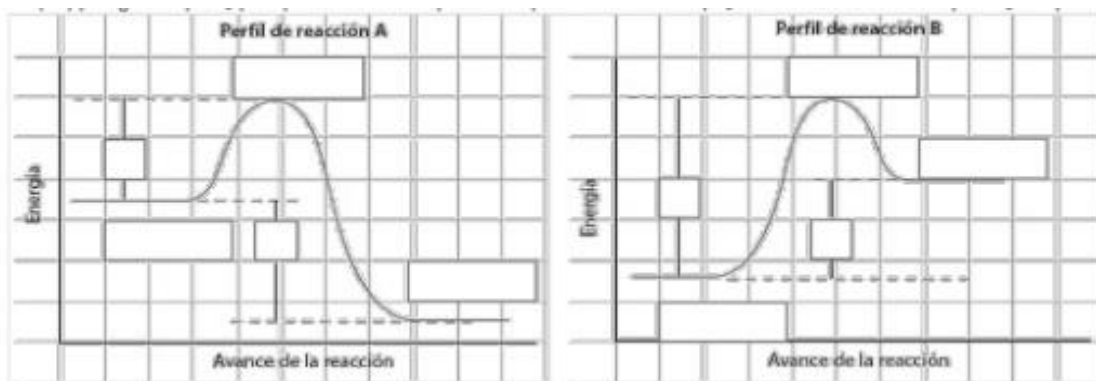
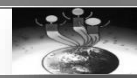


¿Cuál es la velocidad de la reacción en los intervalos de tiempo?

- 0 – 10
- 10 – 20
- 20 – 30
- 30 – 40



5. Asocie estos tres conceptos en una oración explicativa: Energía de activación, complejo activado y perfil de reacción.
6. Observe los siguientes perfiles de reacción. En cada uno, complete los recuadros con los conceptos: REACTANTES (R), PRODUCTOS (P), ENERGÍA DE ACTIVACION (Ea), ENERGIA DE REACCION (  $\Delta H$  ), COMPLEJO ACTIVADO (Ca) y luego indique ¿Qué tipo de reacción representan (exo o endotérmica) ¿Cuál de las dos es más rápida? ¿Por qué?



7. Determine la velocidad de reacción de las siguientes ecuaciones químicas.

