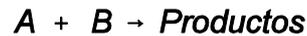


INGENIERÍA DE LA REACCIÓN QUÍMICA (CINÉTICA)

Ejercicio nº 1)

[07-05] Encontrar los órdenes de reacción respecto a **A** y **B** para la estequiometría:



si se dispone de los siguientes datos:

C_A	4	1	1
C_B	1	1	8
$-r_A$	2	1	4

Ejercicio nº 2)

[07-21] A menudo se dice que la velocidad de una reacción química típica se duplica cada vez que la temperatura aumenta 10 grados. ¿Cuál debe ser la energía de activación (expresada en kJ/mol) de una reacción para que esta afirmación sea cierta en la proximidad de los 300 K?

Datos:

$$1 \text{ cal} = 4,18 \text{ J}$$

$$R = 1,987 \text{ cal}/(\text{mol}\cdot\text{K})$$