

RESULTADOS Repartido 2

- 1) $r = k C_A^a C_B^b$ Sugerencia: comparar de a pares las distintas experiencias para sacar los exponentes y luego de la pendiente (r) vs $C_A^a C_B^b$ sacar k
 $a = 2.43$ $b = -0.43$ $k = 3.2 \cdot 10^5 \text{ L.mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
- 2) Idem al anterior $a = 2$ $b = 1$ $k = 1.2 \cdot 10^4 \text{ L}^2 \cdot \text{mol}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$
- 3) Suponer orden (p.ej. orden 1), verificarlo y sacar constante cinética. Con ella $t_{1/2} = 69\text{s}$
- 4) Con la constante sacar $t_{1/2}$ y con el mismo razonamiento sacar $t_{3/4}$.
- 5) De comparar corridas sale el orden 1 respecto a cada reactivo, luego como en 1) la pendiente $k = 0.00614 \text{ L.mol}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
- 6) Plantear expresión, correlacionar y sacar parámetros. $k = 4.55 \cdot 10^4 \text{ s}^{-1}$
- 7) Probar distintos órdenes y verificar correlación $k = 0.00367 \text{ min}^{-1}$
- 8) Primer intervalo es de orden 1, calcular cuántas quedan de la expresión integrada; después sigue cinética de orden 0, idem. $t_{\text{total}} = 27.2 \text{ h}$
- 9) Asumir cinética de orden 1 y “correr” el eje de tiempo para que sea 0 el primer valor.
 $t_{1/2} = 16 \text{ meses}$
- 10) Orden 1 (fijarse en la constante). 83%
- 11) De los datos y cinética de orden 1 sacamos la constante que nos sirve para calcular
 $t_{35\%} = 32 \text{ meses}$ y $t_{1/2} = 51 \text{ meses}$