## Ejercicios de Cálculo

Temas: Derivadas: Aproximación mediante el diferencial

Titulaciones: Química, Farmacia

Alfredo Sánchez Alberca asalber@ceu.es http://aprendeconalf.es





En una reacción química, la concentración de una sustancia c depende de la concentración de otras dos sustancias a y b según la ecuación  $c = \sqrt[3]{ab^2}$ . Si en un determinado instante en el que la concentración de  $a=b=2~\mathrm{mg/mm^3}$  se empieza a aumentar

la concentración de a a razón de  $0.2 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$  y la de b a razón de  $0.4 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$ , ¿con qué velocidad cambia la concentración de c? ¿Cuál será la concentración aproximada de c a los 2 segundos?

depende de la concentración de otras dos sustancias a y b según la ecuación  $c = \sqrt[3]{ab^2}$ . Si en un determinado instante en el que la concentración de  $a=b=2~\mathrm{mg/mm^3}$  se empieza a aumentar la concentración de a a razón de  $0.2 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$  y la de b a razón de 0,4 mg· mm<sup>-3</sup>/s, ¿con qué velocidad cambia la concentración de c? ¿Cuál será la concentración aproximada de c a los 2 segundos?

En una reacción química, la concentración de una sustancia c

 $c = \sqrt[3]{ab^2}$ 

**Datos** 

 $a = b = 2 \text{ mg/mm}^3$ 

 $a' = 0.2 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$ 

 $b' = 0.4 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$ 

depende de la concentración de otras dos sustancias a y b según la ecuación  $c = \sqrt[3]{ab^2}$ . Si en un determinado instante en el que la concentración de  $a=b=2~\mathrm{mg/mm^3}$  se empieza a aumentar la concentración de a a razón de  $0.2 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$  y la de b a razón de 0,4 mg· mm<sup>-3</sup>/s, ¿con qué velocidad cambia la concentración de c? ¿Cuál será la concentración aproximada de c a los 2 segundos?

En una reacción química, la concentración de una sustancia c

 $c = \sqrt[3]{ab^2}$ 

**Datos** 

 $a = b = 2 \text{ mg/mm}^3$ 

 $a' = 0.2 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$ 

 $b' = 0.4 \text{ mg} \cdot \text{mm}^{-3}/\text{s}$