

Chimie 40S

Devoir : vitesse de réaction et loi de vitesse – solutions

Exercices: 1. 0,25 mol/s 2. 0,10 mol/(L•s)

3. $\Delta[\text{Br}_2]/\Delta t = -0,5 \Delta[\text{HBr}]/\Delta t$ 4. a) $9,0 \times 10^{-4} \text{ mol/s}$

b) 0,011 L/s 5. Vitesse = $(2,05 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}) [\text{C}_2\text{H}_4\text{O}]$

6. Vitesse = $(0,15 \text{ L}/(\text{mol}\cdot\text{s}))[\text{ICl}][\text{H}_2]$ 7. a) Vitesse =

$k[\text{SO}_2\text{Cl}_2]$ b) $k = 2,2 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ 8. a) 0,10 b) 0,025 c) 0,34

d) 0,060