

CINÈTICA QUÍMICA

Exercicis velocitat de reacció

1. Suposem la reacció $2\text{HI}_{(g)} \longrightarrow \text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)}$

Experimentalment es troba que en els 4 primers segons han reaccionat 0,2mol/L de HI. Calcula la velocitat de reacció.

2. En la reacció de formació de l'amoníac a partir dels seus elements, en un moment determinat l'hidrogen reacciona a una velocitat de 0,09mol/L·s. Es demana:
- Escriure la reacció de síntesi de l'amoníac.
 - La velocitat de reacció del Nitrogen.
 - La velocitat en què es forma l'amoníac en aquest mateix moment.

3. La reacció d'oxidació de l'amoníac ve donada per:



Experimentalment es troba que la velocitat inicial de formació del nitrogen és de 0,40 mol/L·s. Quina serà la velocitat de desaparició de l'amoníac? I de l'oxigen?