



Expressão da Lei de Velocidade

(Complete as lacunas com letras minúsculas e os símbolos dos elementos devem ser escritos com a 1ª letra maiúscula e a 2ª letra minúscula)

Como obter a lei de velocidade?

1) REAÇÕES _____ são as reações que ocorrem numa única etapa.



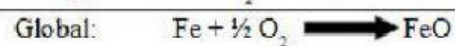
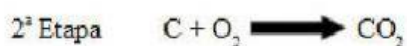
Lei de Velocidade: $v = k \cdot [\text{H}_2] \text{---} \cdot [\text{O}_2] \text{---}$

Ordem global da reação: _____

2) REAÇÕES EM _____ (reações com *mecanismo*), sempre haverá uma *etapa* _____ e ela determinará a Lei de Velocidade.



Etapa 1: Lenta



Lei de Velocidade: $v = k \cdot [\text{---}] \text{---} \cdot [\text{---}] \text{---}$

Ordem global da reação: _____



3) LEI DE VELOCIDADE PELOS DADOS EXPERIMENTAIS

Qual a expressão da lei de velocidade para o processo a seguir, indique a ordem da reação global e em relação a reagentes e produtos.



Experimento	[N ₂]	[H ₂]	Velocidade (mol. L ⁻¹ .s ⁻¹)
I	0,1	0,1	1
II	0,2	0,1	4
III	0,1	0,2	2

Lei de Velocidade: $v = k \cdot [\text{N}_2] \text{---} \cdot [\text{H}_2] \text{---}$

Ordem global da reação: _____



Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)