

Físico – Química III – Universidade Federal do Amazonas

1º Semestre – 2013

Lei de velocidade	Ordem	Unidades de K (S.I.)
$-\frac{d[A]}{dt} = k$	0	$dm^{-3}.mol.s^{-1}$
$-\frac{d[A]}{dt} = k.[A]$	1	$s^{-1}$
$-\frac{d[A]}{dt} = k.[A]^2$	2	$dm^3.mol^{-1}.s^{-1}$
$-\frac{d[A]}{dt} = k.[A][B]$	1 em [A] 1 em [B] Ordem global 2	$dm^3.mol^{-1}.s^{-1}$
$-\frac{d[A]}{dt} = k.[A]^{1/2}$	1/2	$dm^{-3/2}.mol^{1/2}.s^{-1}$
$-\frac{d[A]}{dt} = k.[A][B]^{1/2}$	1 em [A] 1/2 em [B] Ordem global: 3/2	$dm^{3/2}.mol^{-1/2}.s^{-1}$