

# Fatores que influenciam a velocidade

## DAS REAÇÕES QUÍMICAS

FATOR	EXPLICAÇÃO	VELOCIDADE	EXEMPLOS	
 Concentração dos reagentes	Maior concentração dos reagentes Aumento do número de colisões eficazes	AUMENTA ↑	 Uma pasta dentífrica rica em flúor é mais eficaz no combate da cárie dentária	
	Menor concentração dos reagentes Redução do número de colisões eficazes	DIMINUI ↓		
 Temperatura do sistema	Maior temperatura Aumento da energia das colisões Aumento do número de colisões eficazes	AUMENTA ↑	 A fruta guardada no frigorífico apodrece mais lentamente	
	Menor temperatura Redução da energia das colisões Redução do número de colisões eficazes	DIMINUI ↓		
 Estado de divisão dos reagentes sólidos	Reagentes mais divididos Aumento da superfície de contacto Aumento do número de colisões eficazes	AUMENTA ↑	 Os troncos ardem mais rapidamente quando cortados em partes mais pequenas	
	Reagentes menos divididos Redução da superfície de contacto Redução do número de colisões eficazes	DIMINUI ↓		
 Presença de catalisadores e inibidores	São substâncias que participam na reação sem serem consumidos, podendo ser reutilizados	Presença de catalisadores	AUMENTA ↑	 A presença de enzimas no estômago faz com que a digestão seja mais rápida
		Presença de inibidores	DIMINUI ↓	

Em certas reações químicas, o aumento da intensidade luminosa origina uma maior velocidade de reação.