

## VELOCIDADE DAS REACÇÕES QUÍMICAS

### COMO PODES AVALIAR OU MEDIR A VELOCIDADE DE UMA REACÇÃO QUÍMICA?

- MEDIR O TEMPO DE FORMAÇÃO DE UMA CERTA QUANTIDADE DE PRODUTO DE REACÇÃO,
- MEDIR O TEMPO DE CONSUMO DE UM REAGENTE,
- MEDIR A QUANTIDADE DE PRODUTO FORMADO( EX: VOLUME DE GÁS) NUM CERTO INTERVALO DE TEMPO.

### FACTORES QUE ALTERAM A VELOCIDADE DE UMA REACÇÃO QUÍMICA

- CONCENTRAÇÃO DOS REAGENTES EM SOLUÇÃO

A VELOCIDADE DE UMA REACÇÃO AUMENTA QUANDO AUMENTA A CONCENTRAÇÃO DE UM OU MAIS REAGENTES EM SOLUÇÃO

- TEMPERATURA A QUE DECORRE A REACÇÃO

QUANTO MAIOR FOR A TEMPERATURA A QUE DECORRE A REACÇÃO MAIOR SERÁ A SUA VELOCIDADE

- SUPERFÍCIE DE CONTACTO DO REAGENTE SÓLIDO

A VELOCIDADE DE UMA REACÇÃO, ONDE EXISTE UM REAGENTE SÓLIDO, É TANTO MAIOR, QUANTO MAIOR FOR O ESTADO DE DIVISÃO DESSE REAGENTE, OU SEJA, QUANTO MAIOR FOR A SUPERFÍCIE DE CONTACTO DESSE REAGENTE COM OS OUTROS.

ASSIM, QUANTO MAIS DIVIDIDO ESTIVER O REAGENTE SÓLIDO, MAIS RÁPIDA É A REACÇÃO.

- PRESENÇA DA LUZ

HÁ REACÇÕES QUÍMICAS QUE SÃO MAIS RÁPIDAS NA PRESENÇA DA LUZ( FOTOSSÍNTESE/FOTOGRAFIA)

- ADIÇÃO DE DETERMINADAS SUBSTÂNCIAS CHAMADAS DE CATALISADORES E INIBIDORES

ESTAS SUBSTÂNCIAS, TÊM A PARTICULARIDADE DE AUMENTAR A VELOCIDADE DA REACÇÃO ( CATALISADORES) OU DIMINUIR A VELOCIDADE DAS REACÇÕES ( INIBIDORES) NO ENTANTO ESTAS SUBSTÂNCIAS NÃO SE CONSOMEM NO DECURSO DA REACÇÃO.