

# Запам'ятай



## ШВИДКІСТЬ ХІМІЧНОЇ РЕАКЦІЇ

швидкість хімічної реакції

$$v = - \frac{\Delta n}{V \cdot \tau}$$

зміна кількості речовини, моль

кількість речовини, моль

об'єм, л

час, с

## ЧИННИКИ, ЩО ВПЛИВАЮТЬ НА ШВИДКІСТЬ ХІМІЧНОЇ РЕАКЦІЇ

температура  $\uparrow t = \uparrow v$   $\downarrow t = \downarrow v$

концентрація (розчини й рідини)  $\uparrow w = \uparrow v$   $\downarrow w = \downarrow v$

ТИСК (для газів)  $\uparrow p = \downarrow v$   $\downarrow p = \uparrow v$

площа поверхні реакції (для твердих речовин)  $\uparrow S_{\text{поверхні реагентів}} = \uparrow v$

каталізатор – це речовина, яка пришвидшує хімічну реакцію, але сама залишається незмінною

