|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | |  |  |  |  |  | | | | |
|  | |  | |  |  |  |  |
|  | |  | |  | |  | |  |  |  |
|  |  | |  | |  | |  | |  | |  |  |  |  | | | |  |
|  | |  | |  |  |  |  | | | |  |  | | |  | | |
| Y |  | | | | | | | | | | | | | | |
|  |  | |  |  |  | | | |  |  | | | | |  | |  | |
|  | |  | |  | |  |  |  | |  |
|  | |  |  |  | |  |  |  | | |  | |  | | | |  | | | |
|  |  | |  |  |  | |  | | |
|  |  | |  |  |  | | |  | |  | |

1. rýchle reakcie trvajú niekoľko \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  
2. hnitie zeleniny a ovocia patrí medzi \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ reakcie.  
3. rýchlosť reakcií je ovplyvnená katalyzátorom, množstvom reagujúcich častíc, veľkosťou povrchu a \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  
4. ako získavame informácie o rýchlosti chemickej reakcie ?   
5.ak pridáme väčšie množstvo reagujúcich látok, reakcia bude \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  
6. katalyzátor zostáva po skončení chemickej reakcie \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.  
7. rýchlosť chemickej reakcie môže byť rýchla a \_\_\_\_\_\_\_\_\_.  
8.rýchlosť chemickej reakcie sa určuje časom potrebným na zmenu \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ na produkty.  
9.ak použijeme drobné/väčšie častice, reakcia bude prebiehať rýchlejšie.  
10. rýchle reakcie sú prudké, rýchlo prebiehajúce a \_\_\_\_\_\_\_\_.