|  |  |
| --- | --- |
| Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Date: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |

Equilibrio

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1  I |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |
|  |  |  |  |  |  | 2  P | R | O | D | O | T | T | I |  |  |  | V |  |  |
|  |  |  |  | 3  E |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | E |  | 4  C |
|  |  |  |  | N |  |  | 5  E |  |  |  |  |  |  |  |  |  | R |  | O |
|  | 6  E |  |  | D |  |  | S |  |  |  |  |  | 7  C |  |  |  | S |  | N |
|  | T |  |  | O |  |  | O |  |  | 8  D | I | N | A | M | I | C | A |  | C |
|  | E |  |  | T |  |  | T |  |  |  |  |  | T |  |  |  |  |  | E |
|  | R |  | 9  T | E | M | P | E | R | A | T | U | R | A |  | 10  L |  | 11  R |  | N |
|  | O |  |  | R |  |  | R |  |  |  |  |  | L |  | A |  | E |  | T |
|  | G |  |  | M |  | 12  O | M | O | G | 13  E | N | E | I |  | V |  | A |  | R |
|  | E |  |  | I |  |  | I |  |  | Q |  |  | Z |  | O |  | G |  | A |
|  | N |  |  | C |  |  | C |  |  | U |  |  | Z |  | I |  | E |  | Z |
|  | E |  |  | A |  |  | A |  |  | I |  |  | A |  | S |  | N |  | I |
|  | O |  |  |  |  |  |  |  |  | L |  |  | T |  | I |  | T |  | O |
|  |  |  |  |  | 14  T | R | A | N | S | I | Z | I | O | N | E |  | I |  | N |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | B |  |  | R |  | R |  |  |  | E |
|  |  |  |  | 15  S | I | N | I | S | T | R | A |  | E |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | I |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | 16  A | T | T | I | V | A | Z | I | O | N | E |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Across**  **2.** Sostanze che si ottengono da una reazione chimica.  **8.** Quando le reazioni opposte procedono alla stessa velocità, l’equilibrio è detta?  **9.** Un fattore che può influenzare l’equilibrio (formato da 11 lettere).  **12.** I catalizzatori sono detti ....... quando operano nello stesso stato fisico dei reagenti  **14.** La fase intermedia della reazione si chiama stato di.......?  **15.** Se la costante è minore di 1, l’equilibrio da che parte si sposta?  **16.** Energia minima che occorre per dare inizio a una reazione si chiama energia di........? | **Down**  **1.** Quando i prodotti iniziano a reagire tra di loro per formare reagenti è chiamata reazione..........?  **3.** L’aumento della temperatura favorisce la reazione endotermica o esotermica?  **4.** Grandezza che esprime il rapporto tra la quantità del componente rispetto alla quantità totale di tutti i componenti della miscela.  **5.** Processo che prevede un rilascio di calore.  **6.** Quando uno dei reagenti o dei prodotti è un solido o un liquido insolubile è chiamato equilibrio..........?  **7.** Sostanza che accelera una reazione chimica senza consumarsi durante la trasformazione.  **10.** Legge di conservazione della massa è chiamata anche legge di........?  **11.** Sostanze che subiscono una reazione originando nuove sostanze.  **13.** Cosa si raggiunge raggiungendo un valore costante? |