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

Equilibrio

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