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

Chimica

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1D |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  | 2L |  E |  G |  A | 3M |  I |  I |  O |  N |  I |  C |  I |  |  |  | 4T |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  O |  |  |  |  |  V |  |  |  |  |  |  E |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  L |  |  | 5R |  |  E |  |  |  | 6M |  E |  N |  D |  E |  L |  E |  E |  V |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  E |  |  |  E |  |  R |  |  |  |  |  |  S |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 7M |  A |  S |  S |  A |  A |  T |  O |  M |  I |  C |  A |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  | 8L |  |  |  |  |  |  |  Z |  |  I |  |  |  |  |  |  O |  |  | 9M |  |  | 10T |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  E |  |  |  |  |  |  |  I |  |  |  |  |  |  |  | 11N |  O |  V |  A |  N |  T |  A |  D |  U |  E |
|  |  |  |  |  |  G |  |  |  | 12L |  |  |  O |  |  |  |  |  |  |  |  E |  |  |  S |  |  |  V |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  A |  | 13R |  E |  A |  G |  E |  N |  T |  I |  | 14N |  | 15C |  |  S |  | 16I |  S |  O |  T |  O |  P |  I |  |
|  |  |  |  |  |  M |  |  |  |  V |  |  |  I |  |  |  |  U |  |  O |  |  U |  |  |  A |  |  |  L |  |  |  |
|  |  |  | 17E |  L |  E |  T |  T |  R |  O |  N |  E |  |  | 18A |  |  C |  |  M |  |  P |  |  | 19M |  E |  T |  A |  L |  L |  I |
|  |  |  |  |  |  A |  |  |  |  I |  |  |  |  |  T |  |  L |  |  P |  |  E |  |  |  O |  |  |  P |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  D |  |  |  |  S |  | 20I |  D |  R |  O |  G |  E |  N |  O |  |  R |  |  |  L |  |  |  E |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  I |  |  |  |  I |  |  |  |  |  M |  |  O |  |  S |  |  F |  |  |  E |  |  |  R |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  D |  | 21E |  L |  E |  M |  E |  N |  T |  O |  |  |  |  T |  |  I |  |  |  C |  |  |  I |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  R |  |  |  |  R |  |  |  |  |  |  |  |  |  O |  |  C |  |  |  O |  |  |  O |  |  |  |
|  | 22P |  R |  O |  T |  O |  N |  I |  |  |  |  |  |  | 23U |  M | 24A |  |  |  |  I |  |  |  L |  |  |  D |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  G |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  N |  |  |  |  A |  |  |  A |  |  |  I |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  E |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  I |  | 25C |  |  L |  |  |  R |  |  |  C |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  N |  |  |  | 26L |  E |  G |  A |  M |  E |  C |  O |  V |  A |  L |  E |  N |  T |  E |  |  |  A |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  O |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  N |  |  T |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 27A |  L |  O |  G |  E |  N |  I |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  O |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 28G |  A |  S |  N |  O |  B |  I |  L |  I |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  E |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 29N |  U |  M |  E |  R |  O |  D |  I |  A |  V |  O |  G |  A |  D |  R |  O |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Across****2.** legami che si formano tra metalli e non metalli**6.** chimico che nel 1880 ha classificato gli elementi secondo le proprietà chimiche e fisiche, secondo il peso atomico crescente**7.** massa di un elemento relativa all'atomo di Carbonio**11.** il numero degli elementi naturali**13.** vengono trasformati in una reazione chimica**16.** lo sono il deuterio ed il tritio**17.** gira intorno al nucleo dell’atomo**19.** sono buoni conduttori di corrente**20.** l'elemento più abbondante in natura**21.** sostanza pura che non può essere trasformata in sostanze più semplici**22.** loro si che hanno una carica!**23.** vale 1/12 del carbonio 12**26.** tiene insieme gli atomi presenti nella molecola d'acqua**27.** elementi del VII Gruppo**28.** sono già stabili**29.** numero di particelle contenuto in una mole | **Down****1.** Devono esserlo gli atomi per ottenere un composto**3.** unità di base della chimica**4.** proprietà delle molecole d'acqua**5.** ne avvengono molte in chimica**8.** tiene insieme le molecole d'acqua**9.**  per NaOH è 40**10.** in chimica la più famosa ha origini russe**12.** il padre della chimica moderna**14.** dove si concentra tutta la massa di un atomo**15.** due o più elementi legati tra loro**18.** in greco significa indivisibile**24.** atomo con una carica negativa**25.** atomo mancante di uno o piu elettroni |