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

Chimica

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