La Tavola Periodica

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  | 2 | 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  | 4 |  |  |  |  |  |  |  | 5 |  |  | 6 |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 7 |  | 8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 9 |  | 10 |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  | 11 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  | 12 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 13 |  | 14 |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 15 |  | 16 |  |  |  |  | 17 |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  | 18 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 19 |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  | 20 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Across**  **2.** Tecnica utilizzata per fornire ad ogni composto un nome ben preciso.  **4.** Quando un metallo si unisce ad all'ossigeno.  **6.** Simbolo del Bromo.  **8.** Gli elementi disposti in verticale lo formano.  **11.** Quelli del 1°, 2° e 3° gruppo.  **12.** Viene utilizzato per creare proiettili per armi da fuoco.  **16.** L'elemento con simbolo Mg.  **18.** La medaglia del secondo classificato.  **19.** L'elemento che per l'uomo è più prezioso.  **20.** Quando il valore del suo Ph è maggiore o uguale a 7,1. | **Down**  **1.** Nel termometro.  **3.** Elemento con numero atomico 8.  **5.** Risulta l'elemento più elementare presente sulla tavola periodica.  **7.** Molti di giocano ma non sanno che fa parte della tavola periodica.  **9.** In natura, può assumere due differenti forme cristalline: una molto dura, mentre l'altra più fragile.  **10.** Si mette nei palloncini per farli fluttuare.  **13.** E' il più abbondante nell'aria.  **14.** L'atomo positivo del sale da cucina.  **15.** A contatto con l'ossigeno, arrugginisce.  **17.** Si utilizza per le saldature. |