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

Tavola periodica

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

|  |  |
| --- | --- |
| **Across**  **7.** metallo malleabile, duttile, resistente a corrosione da acqua, ma può essere attaccato da acidi, e agisce da catalizzatore in presenza di ossigeno  **10.** unico metallo in assoluto a essere liquido a temperatura ambiente  **11.** c'è la probabilità di trovarlo nell'orbitale  **14.** come sono chiamati i metalli del VI gruppo  **16.**  la capacità, posseduta da un atomo, di attrarre gli elettroni  **18.** metallo di numero atomico 82 e calore di fusione 4,799kj/mol  **19.** Pd | **Down**  **1.** Essi si uniscono e formano molecole  **2.** risiedono tutti gli elementi  **3.** Può esserlo il legame covalente?  **4.** Humphry Davy lo scoprì nel 1808  **5.** ione negativo  **6.** quale numero quantico definisce l'energia dell'elettrone  **8.** Previene i crampi  **9.** La grafite è un minerale che rappresenta uno degli stati allotropici di quale elemento  **12.** gas nobile incolore e inodore, che riesce a modificare la voce  **13.** Legami che si formano tra i metalli e non  **15.** lo solo il deuterio e il trizio  **17.** Elemento nobile che contribuisce alla formazione della clorofilla |