|  |  |
| --- | --- |
| 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 |