**Respuestas de la hoja de actividades**

**Capítulo 4, Lección 2**

**Tabla periódica**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **HIDRÓGENO**  **1**  **Cant. de protones: 1**  **Cant. de electrones: 1**  **Cant. de neutrones: 0**  **1.01** | **TABLA PERIÓDICA**  **ELEMENTOS 1 AL 20**  Escribe la cantidad de protones, electrones y neutrones en cada elemento. | | | | | | **HELIO**  **2**  **Cant. de protones: 2**  **Cant. de electrones: 2**  **Cant. de neutrones: 2**  **4.00** |
| **LITIO**  **3**  **Cant. de protones: 3**  **Cant. de electrones: 3**  **Cant. de neutrones: 4**  **6.94** | **BERILIO**  **4**  **Cant. de protones: 4**  **Cant. de electrones: 4**  **Cant. de neutrones: 5**  **9.01** | **BORO**  **5**  **Cant. de protones: 5**  **Cant. de electrones: 5**  **Cant. de neutrones: 6**  **10.81** | **CARBONO**  **6**  **Cant. de protones: 6**  **Cant. de electrones: 6**  **Cant. de neutrones: 6**  **12.01** | **NITRÓGENO**  **7**  **Cant. de protones: 7**  **Cant. de electrones: 7**  **Cant. de neutrones: 7**  **14.01** | **OXÍGENO**  **8**  **Cant. de protones: 8**  **Cant. de electrones: 8**  **Cant. de neutrones: 8**  **16.00** | **FLÚOR**  **9**  **Cant. de protones: 9**  **Cant. de electrones: 9**  **Cant. de neutrones: 10**  **19.00** | **NEÓN**  **10**  **Cant. de protones: 10**  **Cant. de electrones: 10**  **Cant. de neutrones: 10**  **20.18** |
| **SODIO**  **11**  **Cant. de protones: 11**  **Cant. de electrones: 11**  **Cant. de neutrones: 12**  **22.99** | **MAGNESIO**  **12**  **Cant. de protones: 12**  **Cant. de electrones: 12**  **Cant. de neutrones: 12**  **24.31** | **ALUMINIO**  **13**  **Cant. de protones: 13**  **Cant. de electrones: 13**  **Cant. de neutrones: 14**  **26.98** | **SILICIO**  **14**  **Cant. de protones: 14**  **Cant. de electrones: 14**  **Cant. de neutrones: 14**  **28.09** | **FÓSFORO**  **15**  **Cant. de protones: 15**  **Cant. de electrones: 15**  **Cant. de neutrones: 16**  **30.97** | **AZUFRE**  **16**  **Cant. de protones: 16**  **Cant. de electrones: 16**  **Cant. de neutrones: 16**  **32.07** | **CLORO**  **17**  **Cant. de protones: 17**  **Cant. de electrones: 17**  **Cant. de neutrones: 18**  **35.45** | **ARGÓN**  **18**  **Cant. de protones: 18**  **Cant. de electrones: 18**  **Cant. de neutrones: 22**  **39.95** |
| **POTASIO**  **19**  **Cant. de protones: 19**  **Cant. de electrones: 19**  **Cant. de neutrones: 20**  **39.10** | **CALCIO**  **20**  **Cant. de protones: 20**  **Cant. de electrones: 20**  **Cant. de neutrones: 20**  **40.08** | *Nota: La cantidad de neutrones puede ser diferente en los átomos del mismo elemento. Los átomos de un elemento con diferentes cantidades de neutrones se denominan isótopos de ese elemento. La cantidad de neutrones que se muestra en la tabla representa el isótopo más frecuente para ese elemento.* | | | | | |