

Respuestas de la hoja de actividades

Capítulo 4, Lección 2

Tabla periódica

TABLA PERIÓDICA ELEMENTOS 1 AL 20

Escribe la cantidad de protones, electrones y neutrones en cada elemento.

HIDRÓGENO 1 Cant. de protones: 1 Cant. de electrones: 1 Cant. de neutrones: 0 1.01							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	<p><i>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.</i></p>					