

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO:  $10^{+3} = 1,000$ .  
EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO:  $10^{-1} = 0.1$

TEMA #10 (10 PUNTOS)

## Rubrica

Habilidad	Nivel de desempeño					
	Alto	Puntaje	Medio	Puntaje	Bajo	Puntaje
Identificación del número de protones en un átomo del elemento	El estudiante identifica correctamente en base al número Z el número de protones presentes en el núcleo de un átomo de todos los elementos/iones expuestos	2	El estudiante identifica correctamente en base al número Z el número de protones presentes en el núcleo de un átomo de al menos uno de los elementos/iones expuestos	1	El estudiante no identifica correctamente en base al número Z el número de protones presentes en el núcleo de ninguno átomo de los elementos/iones expuestos	0
Identificación del número de electrones en un átomo	El estudiante deduce el número de electrones presentes en un átomo de todos los elementos expuestos, en base al número de protones y la carga del átomo	2	El estudiante deduce el número de electrones presentes en un átomo de al menos uno de los elementos expuestos, en base al número de protones y la carga del átomo	1	El estudiante no deduce el número de electrones presentes en un átomo de ninguno de los elementos expuestos, en base al número de protones y la carga del átomo	0
Identificación del número de neutrones en un átomo	El estudiante deduce el número de neutrones presentes en los átomos referidos en base al número de masa y el número de protones	2	El estudiante deduce el número de neutrones presentes en los átomos referidos en base al número de masa y el número de protones de al menos dos de los elementos expuestos.	1	El estudiante no deduce el número de neutrones presentes en los átomos referidos en base al número de masa y el número de protones de ninguno de los elementos expuestos.	0
Nomenclatura de los elementos	Los estudiantes son capaces de identificar en base a su	2	Los estudiantes son capaces de identificar en base a su nomenclatura y carga al menos dos	1	Los estudiantes no son capaces de identificar en base a su nomenclatura y	0

	nomenclatura y carga todos los elementos referidos		de los elementos referidos		carga ninguno de los elementos referidos	
Determinación del número másico	El estudiante determina el número másico de todos los elementos referidos, en base al número de protones y neutrones en el núcleo	2	El estudiante determina el número másico de al menos dos de los elementos referidos, en base al número de protones y neutrones en el núcleo	1	El estudiante no determina el número másico de ninguno de los elementos referidos, en base al número de protones y neutrones en el núcleo	0
<b>Total</b>		<b>10 puntos</b>		<b>5 puntos</b>		<b>0 puntos</b>