

químicas de un elemento dependen de los electrones que sus átomos poseen de energía, los cuales se conocen como electrones de valencia. Puesto que el elemento tiene un número atómico de 24, el número de electrones de valencia es 4. La configuración electrónica es $1s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2 3d^4$.

Refilla de respuestas

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

	11	12	13	14	15	16	17	18	19
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>



Los átomos que ganan electrones en la formación de una molécula llevan una carga.

- a. Positiva
- b. Negativa
- c. Neutra
- d. Isoelectrónica

16 Completa la siguiente tabla de acuerdo a los conceptos estudiados de la tabla periódica.

Elemento	Símbolo	Z	A	P+	e-	N	Metal	No metal	Representativo	Transición
Cromo	Cr	24	52	24	24	28	X			
Germanio	Ge	72	32	72	72	40		X		
Cobre	Cu	29	63	29	29	34		X		
Bismuto	Bi	83	209	83	83	126		X	X	
Selenio	Se	34	78	34	34	44		X		
molibde	Mo	42	96	42	42	54	X			
Francio	Fr	87	223	87	87	136	X			