

7. Si el número atómico de un elemento es 40, es posible afirmar, sin equivocación, que tiene:
 a) 30 n b) 20p+ c) 10e-, 10 p+, 20 n d) 40 e-
8. Los isótopos son aquellos elementos que tienen el mismo número atómico, pero diferente
 a) número de protones b) número de neutrones c) número de electrones d) número de átomos
9. A la masa atómica la forman el número de protones más el:
 a) número de protones b) número de neutrones c) número de electrones d) número de átomos
10. Si un electrón salta del nivel $n = 5$ al nivel $n = 3$ en el modelo atómico de Bohr.
 a) el átomo absorbe energía
 b) el electrón se escapa de la acción de atracción del núcleo
 c) el átomo tiende a ionizarse
 d) el átomo emite energía
11. ¿Cuántos protones y neutrones posee el isótopo del Uranio $^{233}\text{U}_{92}$ que se utiliza como material combustible en los reactores?
 a) 92 p+ y 141 n b) 92 p+ y 233 n c) 233 p+ y 92 n d) 233 p+ y 141 n
12. Elige la opción correcta que relacione las columnas que se muestran a continuación:

Grupos de la tabla periódica	Elementos químicos
I. Gases nobles	A. sodio, potasio, rubidio, cesio y francio
II. Metales alcalinos	B. helio, neón, argón, kriptón, xenón y radón
III. Metales de transición	C. berilio, magnesio, calcio, estroncio, bario y radio
IV. Metales alcalinotérreos	D. hierro, cobre, zinc, plata, níquel, oro y otros

- a) IA, IIB, IIIC, IVD b) IC, IID, IIIA, IVB c) IB, IIA, IIID, IVC d) ID, IIC, IIIB, IVA
13. De acuerdo con la configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$, ¿qué afirmación es correcta?
 a) el elemento pertenece a la familia II B y se encuentra en el periodo 3
 b) el elemento pertenece a la familia IV A y está en el periodo 4
 c) el elemento se encuentra en la familia II A y en el periodo 3
 d) el elemento se encuentra en la familia VI B y está en el periodo 2