



ACADEMIA NEPER

Avda. Andalucía 24, local interior

28.343 Valdemoro (Madrid)

Tel.: 644 36 69 52

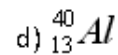
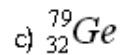
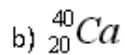
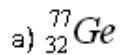
academianeper@gmail.com

www.academianeper.com

6. Completar el siguiente recuadro

Elemento	Representación	# protones	# electrones	# masa (A)	# neutrones
Magnesio		12	12	34	
	${}_{15}^{31}\text{P}$				
Sodio			10	18	
Neón			10		15
	${}_{47}^{90}\text{Ag}^{2+}$				
Azufre					
	${}_{26}^{85}\text{Fe}^{+}$				
Potasio					
	${}_{52}^{101}\text{Te}^{3-}$				
		79	77		60
Bario			56	88	

7. Indicar que pareja de elementos son isótopos



12. Indicar Verdadero (V) o Falso (F)

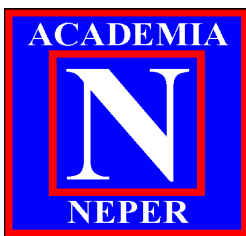
a) Un átomo A posee 40 protones y número másico 80. Un átomo de B posee 40 protones y número másico 82. A y B son isótopos

b) Todos los átomos de un mismo elemento contienen siempre el mismo número de neutrones.

c) Dos átomos de un mismo elemento pueden tener distinto número másico.

d) Un elemento tiene número atómico 10 y número másico 19, es decir que en su estado fundamental tiene 9 electrones.

e) En un átomo neutro siempre hay igual número de protones que de electrones.



ACADEMIA NEPER

Avda. Andalucía 24, local interior

28.343 Valdemoro (Madrid)

Tel.: 644 36 69 52

academianeper@gmail.com

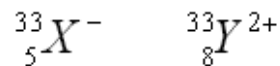
www.academianeper.com

14. De acuerdo a los siguientes átomos mostrados, marque con una "X" las alternativas correctas



- a) Son isótopos
- b) Tienen igual número de nucleones fundamentales (número de masa)
- c) Ambos ganan electrones
- d) Ambos pierden electrones.

15. De acuerdo a los siguientes átomos mostrados, marque con una "X" las alternativas correctas



- a) Son isótopos
- b) Tienen igual número de nucleones fundamentales (número de masa)
- c) Son isótonos
- d) Son isoelectrónicos.

16. De acuerdo a los siguientes átomos mostrados, marque con una "X" las alternativas correctas



- a) Ambos ganan electrones
- b) Ambos pierden electrones
- c) Son isótonos
- d) Son isoelectrónicos.