

1.- El silicio se encuentra en la naturaleza, combinado con el oxígeno, formando arena, cuarzo, ágata y materiales similares. El elemento tiene tres isótopos estables, como se muestra en la tabla siguiente:

Isótopo	Abundancia (%)
^{28}Si	92'23
^{29}Si	4'67
^{30}Si	3'10

Calcula la masa atómica del silicio, suponiendo que las masas atómicas de los isótopos coinciden con sus números másicos.

2.- El neón es un gas que se encuentra en la atmósfera terrestre en concentraciones de una parte en 65000. El elemento tiene tres isótopos estables, como se muestra en la tabla siguiente:

Isótopo	Abundancia (%)
^{20}Ne	90'51
^{21}Ne	0'27
^{22}Ne	9'22

Calcula la masa atómica del neón, suponiendo que las masas atómicas de los isótopos coinciden con sus números másicos.

3.- Calcula la masa atómica del elemento titanio a partir de los datos de su composición isotópica dados en la tabla siguiente:

Isótopo	Masa atómica (u)	Abundancia (%)
^{46}Ti	45'952633	7'93
^{47}Ti	46'951760	7'28
^{48}Ti	47'947948	73'94
^{49}Ti	48'947867	5'51
^{50}Ti	49'944789	5'34