

Nombre y Apellidos:

DATACIÓN DE LA ANTIGÜEDAD DE OBJETOS USANDO 14-C

Esta técnica consiste en medir la cantidad de carbono-14 que queda en una muestra para determinar la fecha de la muerte del organismo y por lo tanto de conocer de manera aproximada la antigüedad de objetos fabricados con dicho material. Es una técnica empleada sobre todo por arqueólogos, aunque también tiene interés en el estudio de la atmósfera, paleo-climatología, biomedicina...

1. Busca y completa la tabla con los isótopos del carbono, indicando su abundancia natural y si se trata de isótopos radiactivos:

Isótopo	Nº de protones	Nº de neutrones	A (número másico)	% Abundancia natural	Radiactivo (S/N)

2. Teniendo en cuenta la masa de cada isótopo y la abundancia natural, justifica la masa atómica media que aparece en la tabla periódica para el carbono (12,011 u).

3. Los isótopos radiactivos son inestables, y con el tiempo se desintegran. Llamamos período de semidesintegración al tiempo que tarda una muestra en reducir a la mitad sus núcleos radiactivos.

Busca el período de semidesintegración del 14-C:

Período de semidesintegración 14-C:	
-------------------------------------	--

4. ¿Cómo se forma el 14-C?

5. ¿Cómo se incorpora el 14-C a los seres vivos?

