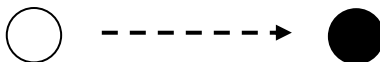


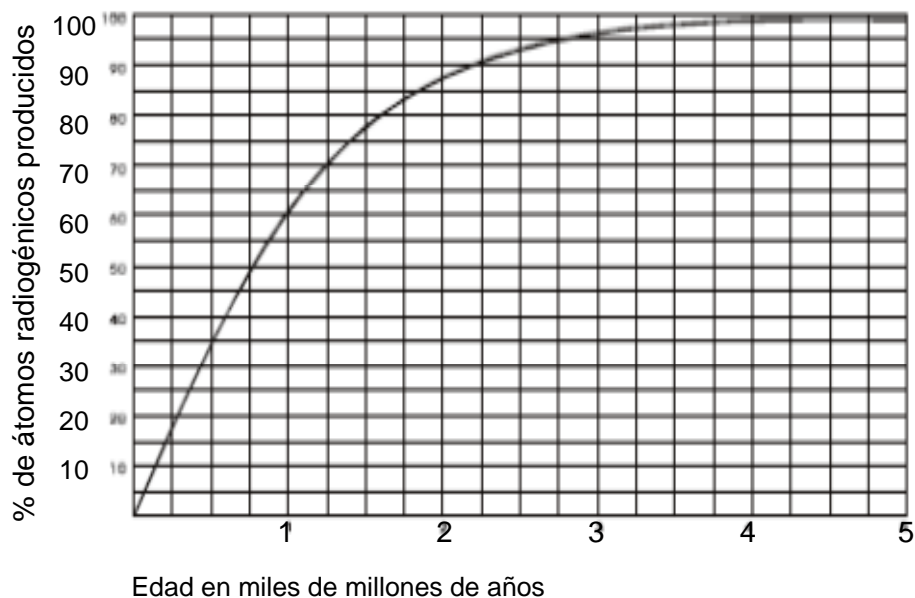
Ejercicios de Métodos Radioisotópicos de fechamiento absoluto

1. Usando un instrumento especializado se observan las siguientes muestras de minerales (A-F, sig. página), en ellas los átomos radioactivos son los puntos blancos y los radiogénicos son los negros.

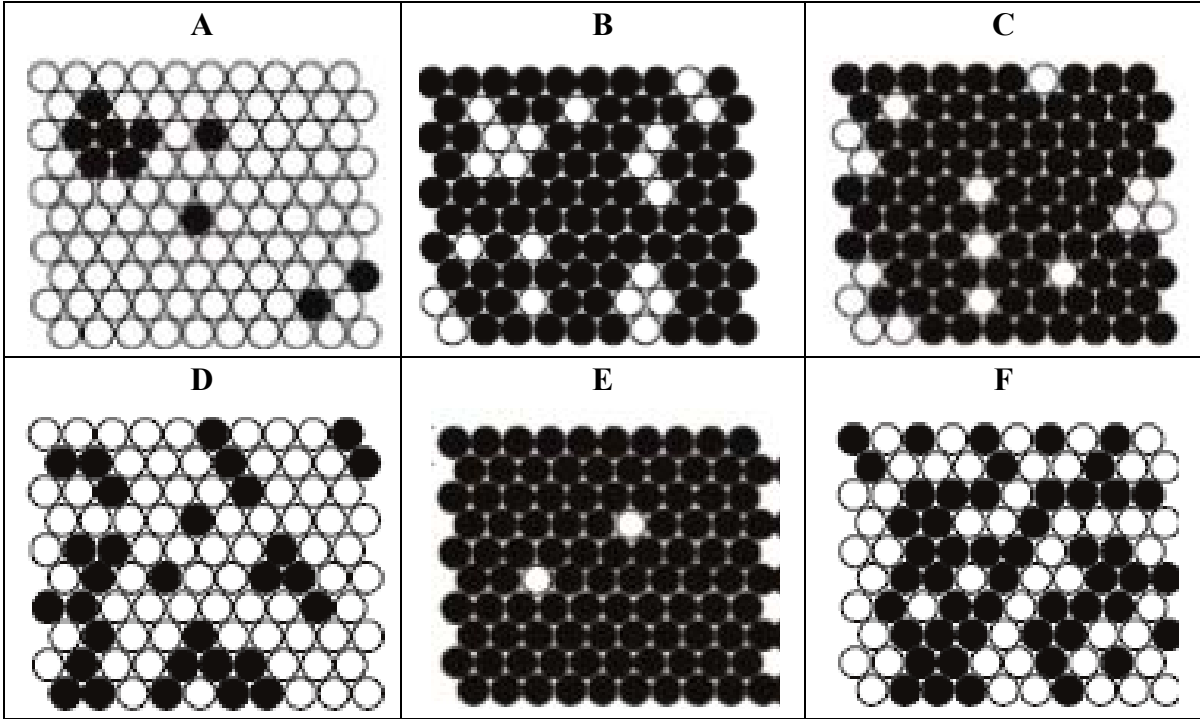


Sigue los siguientes pasos para completar la tabla

- Cuenta el número de átomos radiogénicos y coloca el número en la columna
- Calcula el porcentaje de átomos que cambiaron de padres a hijos y anota el valor en la columna respectiva
- Empleando la curva de decaimiento, determina la edad para cada muestra y anótalo en la columna



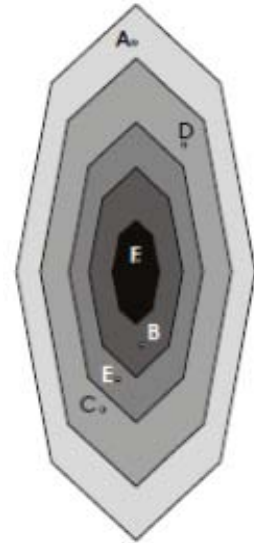
Muestra	# de isótopos radiogénicos	Porcentaje de Cambio	Edad
A			
B			
C			
D			
E			
F			



2. Un cristal de circón obtenido de una roca ígnea colectada de Australia, es usado para determinar la edad del circón y la roca de donde se obtuvo. Usando una microsonda, se examina el circón en 6 diferentes lugares (A a F).

La microsonda mide la cantidad de ^{235}U que permanece en la muestra, de la cual proviene del decaimiento del ^{207}Pb

En la siguiente tabla se muestran los registros del ^{235}U que se midieron para cada uno de los 6 lugares. Determina la edad para cada uno de tales lugares



Muestra	% de ^{235}U	Edad
A	96	
B	65	
C	91	
D	92	
E	85	
F	35	

A. Usa la curva de decaimiento para calcular las edades de cada muestra (sitio del circón) y completa la tabla.

B. Indica que parte del circón es la más vieja _____

C. ¿Qué parte del cristal de circón es la más joven? _____

D. ¿Cuál es la diferencia de tiempo entre el sitio del núcleo del cristal y la capa más externa? _____

F. ¿Cuál es el promedio de edad para el cristal de circón? _____

Curva de decaimiento radioactivo para el Uranio- 235

