



ISÓBAROS

Son átomos que poseen _____ número de protones pero igual _____, es decir, diferente número atómico pero igual número de masa.

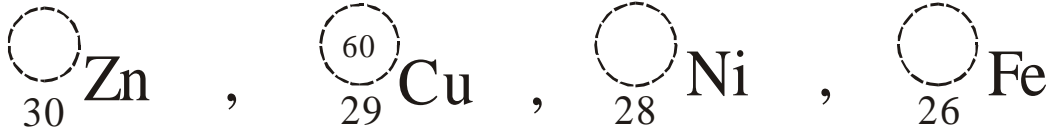
Ejemplos:



Notemos que la masa atómica de estos elementos son iguales a pesar que son elementos diferentes.

Isóbaros elementos químicos pero
= # de A

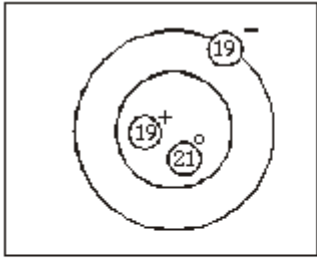
Completa:



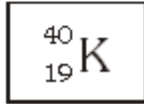
¿Cuáles tienen igual masa atómica? ¿Por qué?



Investiga e identifica qué elementos son Isóbaros con tu profesor(a)



Representación



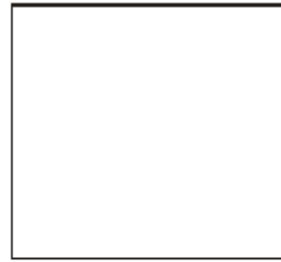
Representación



Representación



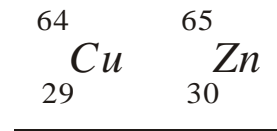
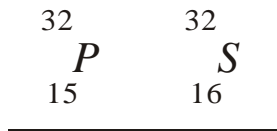
Representación



Representación



3. Qué pareja es isotono y cuál isóbaro?



4. Completa:

Isótopos: \neq _____ = _____

Isobaros: = _____ \neq _____

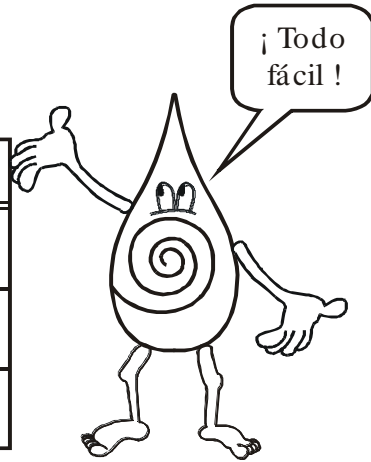
Isotonos: \neq _____ = _____

5. Investiga una aplicación de los isótopos del carbono 14.

Recuerde:

RECUERDA:

TIPOS DE NÚCLIDO	Z	A	N
ISÓTOPOS O HÍLIDOS	=	≠	≠
ISÓBAROS	≠	=	≠
ISÓTONOS	≠	≠	=



ISODIÁFEROS = N° de neutrones en exceso



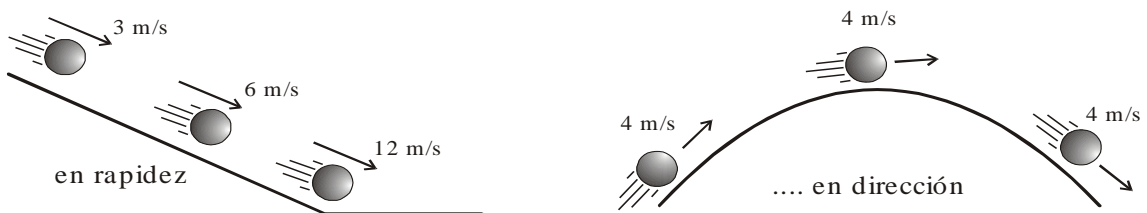
**MRUM
CUESTIÓN DE ACELERACIÓN**

Cuando viajamos en automóvil sabemos que durante el viaje sucede lo siguiente: el automóvil arranca, frena por que se cruzó un perro, acelera para pasar a otro automóvil, se detiene en un semáforo, etcétera.

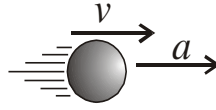
En todos estos casos observamos que la velocidad cambia y que sólo en algunos tramos se mantiene constante.

El aumento o disminución de la velocidad se conoce como aceleración.

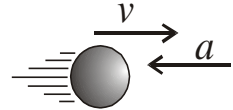
* Pero la velocidad puede variar:



En conclusión para caracterizar la variación o cambio de velocidad durante un intervalo de tiempo se usa a la aceleración . Esta se representa mediante un vector .



La velocidad aumenta
(acelera)



La velocidad disminuye
(desacelera)

* La unidad de medida de la aceleración : m/s^2