

☀ TEMA: ESTRUCTURA ATÓMICA ***

PLAN 06

- ☀ **OBJETIVO:** Te gustaría saber porqué tienen estas formas? ¿De qué están hechos? Podrías hacerte millonario si te encontraras uno de estos.....sabes cuál?



- ☀ **SESIONES:** 8 SESIONES

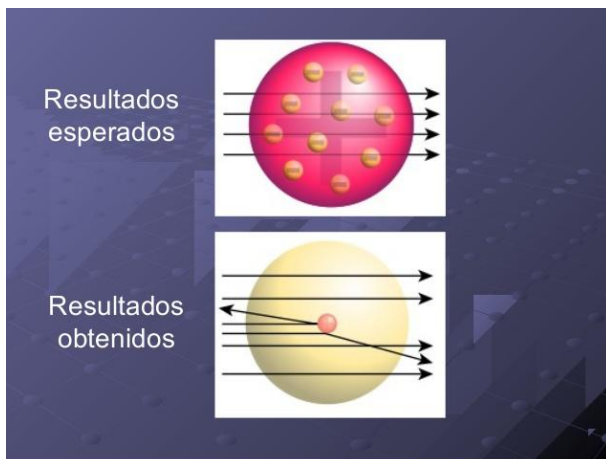
A. CONCEPTOS: con tu libro y

<http://rabfis15.uco.es/Modelos%20at%C3%B3micos%20.NET/modelos/ModDalton.aspx>

- Ⓞ Significado de "Modelo Atómico"
- Ⓞ Modelo Atómico de Dalton: postulados.
- Ⓞ Descubrimiento del electrón.
- Ⓞ Modelo Atómico de Thomson. Dibujo
- Ⓞ Modelo Atómico de Rutherford. Dibujo

<http://www.youtube.com/watch?v=sft5xx3mltM>

- Ⓞ Explica el siguiente dibujo para el experimento de Rutherford



- Ⓞ Número Atómico y Masa Atómica.
- Ⓞ Isótopos.
- Ⓞ Corteza electrónica y disposición de los electrones.(configuración electrónica)
- Ⓞ Formación de iones.

B. EXPERIMENTACIÓN:

1. Averigua el número de protones electrones y neutrones de las siguientes especies.

$\left[\begin{array}{c} \text{P} \quad 31 \\ \quad \quad 15 \end{array} \right]^{-3}$			
$\begin{array}{c} \text{Ar} \quad 40 \\ \quad \quad 18 \end{array}$			
$\left[\begin{array}{c} \text{F} \quad 19 \\ \quad \quad 9 \end{array} \right]^{-1}$			
$\begin{array}{c} \text{P} \quad 31 \\ \quad \quad 15 \end{array}$			
$\left[\begin{array}{c} \text{Ca} \quad 40 \\ \quad \quad 20 \end{array} \right]^{+2}$			
$\begin{array}{c} \text{O} \quad 16 \\ \quad \quad 8 \end{array}$			
$\begin{array}{c} \text{O} \quad 17 \\ \quad \quad 8 \end{array}$			

2. De las especies anteriores indica cuáles son neutras, cuáles son cationes y cuáles son aniones, razonando la respuesta.
3. ¿Hay iones? Explícalo
4. Haz la configuración de los electrones de las especies anteriores.
5. Un ion dipositivo tiene diez electrones. ¿Cómo se ha formado este ión? Escribe la configuración electrónica del ion indicado, así como la del átomo del que procede
6. Un átomo de un elemento químico, que llamaremos Q, tiene seis protones y seis neutrones, y un átomo de un elemento químico X tiene de número atómico seis y de número másico catorce.
 ¿Cuál es el número atómico del elemento químico Q?
 ¿Tienen alguna relación los átomos de Q y de X?

C. DESARROLLO DEL PENSAMIENTO CIENTÍFICO:

http://www.nonuclear.org.ar/sitio/archivo_informes/conceptos_basicos_sobre_radiac.pdf

☀ Contesta a las siguientes preguntas:

1. Radioactividad y diferencia entre radioactividad natural y artificial.
2. Los tres tipos de radiación
3. Vida Media.

D. INTERDISCIPLINARIEDAD:

<http://profevilla.blogspot.com.es/2011/11/aplicaciones-de-los-radioisotopos.html>

☀ Contesta a las siguientes preguntas EN GRUPO:

1. Qué es una gamagrafia y para qué sirve.
2. Explica la teleterapia y la braquiterapia.

E. ACTIVIDADES DE REFUERZO Y AMPLIACIÓN:

☀ REFUERZO:

✓ PAG 75: 8, 9, 15, 16, 22.

☀ AMPLIACIÓN:

✓ PAG 86:14, 16, 17 , 21 ,24.

F. BIBLIOGRAFÍA Y ENLACES ELECTRÓNICOS:

http://www.educa.madrid.org/web/ies.isidradeguzman.alcala/departamentos/fisica/documentos/eso_3/el_atomo.pdf

<http://rabfis15.uco.es/Modelos%20at%C3%B3micos%20.NET/modelos/ModDalton.aspx>

<http://www.youtube.com/watch?v=sft5xx3mltM>

http://www.nonuclear.org.ar/sitio/archivo_informes/conceptos_basicos_sobre_radiac.pdf

<http://profevilla.blogspot.com.es/2011/11/aplicaciones-de-los-radioisotopos.html>

G. EVALUACIÓN:

3º FQ ESO

ESTRUCTURA ATÓMICA ***

NOMBRE:

A. CONCEPTOS : 15%

CONCEPTOS	MUY BIEN	BIEN	REGULAR	MAL
La definición está completa.	0.4	0.3	0.2	0
Usa vocabulario propio (no copiado del libro)	0.4	0.3	0.2	0
No hace faltas de ortografía.	0.2	0.1	0	0
TOTAL				

CONCEPTOS	FECHA	ITEMS RÚBRICA			NOTA
		A	B	C	
1					
2					
3					
4					
5					
6					
7					
8					
9					
10					

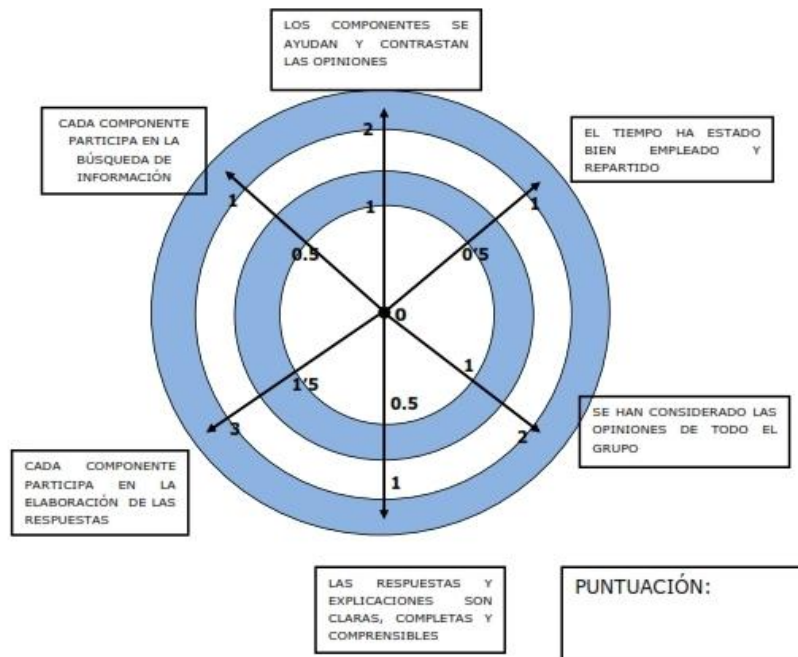
B. EXPERIMENTACIÓN: 15% Y EJERCICIOS QUE CORRIJO YO 40 %

EXPERIMENTACIÓN	FECHA	ITEMS RÚBRICA			NOTA
		A	B	C	
1					
2					
3					
4					
5					
6					

C. DESARROLLO DEL PENSAMIENTO CIENTÍFICO : 10%

DESARROLLO DEL PENSAMIENTO	FECHA	ITEMS RÚBRICA			NOTA
		A	B	C	
1					
2					
3					

D. INTERDISCIPLINARIEDAD: 10%



E. ACTIVIDADES DE REFUERZO Y AMPLIACIÓN: 10%

EXPERIMENTACIÓN	FECHA	ITEMS RÚBRICA			NOTA
		A	B	C	
1					
2					
3					
4					
5					