

PROPÓSITO:

QUERIDO ESTUDIANTE, AL FINALIZAR ESTA UNIDAD ESTARÁS EN LA CAPACIDAD DE REALIZAR LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE CUALQUIER ÁTOMO Y DIBUJAR SU ESTRUCTURA.

MOTIVACIÓN:

ANALIZA EL SIGUIENTE VIDEO: [ESTRUCTURA ATÓMICA](#) Y ELABORA 10 CONCLUSIONES DE LAS COSAS QUE NO SABIAS.

EXPLICACIÓN:

ANALIZA CADA UNA DE LAS SIGUIENTES EXPLICACIONES:

EXPLICACION 1: <http://recursostic.educacion.es/secundaria/edad/4e...> En este link, entra en el menú CONTENIDOS. Debes explorarlo y explicar 5 palabras claves.

The screenshot shows a web page from CIDEAD (Centro de Investigación y Desarrollo en Educación) titled "Estructura del átomo y enlaces químicos". The page is part of a course for 4th grade of Secondary Education. It features a navigation menu with options like "Antes de empezar", "Contenidos", "Ejercicios", "Autoevaluación", "Para enviar al tutor", and "Para saber más". The main content area is titled "Objetivos" and lists several learning goals, such as knowing different atomic models, identifying subatomic particles, and understanding the periodic table. A diagram of an atom with a central nucleus and surrounding electron shells is shown. Below the objectives, there is a "Recuerda" section with a text box and an "Investiga" section with a question about Marie Curie.

EXPLICACION 2: Explora "Modelos Atómicos" y elabora una tabla donde se indique: Científico, Acierto y Desacierto.

EXPLICACION 3: Explora el siguiente link: http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciaci... Entra en el menú ATOMOS y lee la explicación de CONFIGURACION ELECTRONICA, Estúdialo y comprueba tus conocimientos realizando las actividades. (escribe las preguntas y solo la respuesta correcta)

The screenshot shows a web page from the CNICE 2005/93 concurso titled "Corteza atómica: Estructura electrónica". The page is part of a course for 4th grade of Secondary Education. It features a navigation menu with options like "Historia: modelos", "Estructura", "Construir átomos", and "Configuración electrónica". The main content area is titled "Corteza atómica: Estructura electrónica" and includes a text box with a question about the properties of elements and their electron distribution. Below the text, there is a "Recuerda" section with a text box and an "Investiga" section with a question about Marie Curie.

Explicación 4: ¿COMO HACER LA CONFIGURACION ELECTRONICA CON EL DIAGRAMA DE MOELLER?,
Escribe un ejemplo explicado por la profesora Susi a continuacion:

DIAGRAMA DE MOELLER

EJERCICIOS:

- 1- Elabora una tabla donde se indique: Elemento, símbolo, Z, A, n, p, e, grupo y periodo. Desde Z= 1 a Z=30.
- 2- Ingresa al link de la explicacion 1, menu EJERCICIOS y desarrolla los tres primeros.
- 3- Realiza la configuracion electronica de los atomos desde Z=20 hasta Z=40
- 4- Realiza la estructura atomica de los atomos de Z=1,3,5,7,9,11,13,15,17,19,21,35,53,83 y 85.

EVALUACIÓN:

- 1- REALIZA LA AUTOEVALUCION QUE APARECE EN EL LINK DE LA EXPLICACIÓN N° 1
- 2- ESCRIBE EN ESTA SECCION TODAS LAS ACTIVIDADES QUE SE DEBEN DESARROLLAR EN LAS EXPLICACIONES 3 Y 4.

BIBLIOGRAFÍA:

<https://concepto.de/tabla-periodica/>

https://es.m.wikipedia.org/wiki/Tabla_peri%C3%B3di...

<https://inealpaquimica.jimdofree.com/recursos-dida...>

<https://www.nationalgeographic.com.es/ciencia/tabla...>