## ¿DÓNDE ESTOY?

Puedes imprimir o guardar este documento para tener siempre un índice de los contenidos del curso. Pincha en cualquier línea de texto y el enlace te llevará a la página correspondiente, donde quiera que estés.

## LA QUÍMICA ORGÁNICA TRANSPARENTE CONSIDERACIONES PRELIMINARES

CONSIDERACIONES PRELIMINARES
(TOO) <u>INICIO</u>
(TO) IMPORTANCIA DE LA QUÍMICA ORGÁNICA
(TO) BREVE HISTORIA
(TO) FINALES DEL SIGLO XVIII
(TO) PRINCIPIOS DEL SIGLO XIX
(T0) <u>1820-1830</u>
(T0) <u>CIRCA 1830</u>
(T0) <u>1840-1850</u>
(T0) <u>1850-1860</u>
(T0) <u>1860-1870</u>
(TO) <u>HITOS RECIENTES</u>
(TO) <u>LOS ÁTOMOS Y SUS PROPIEDADES</u>
(TO) <u>HISTORIA</u>
(T0) <u>LA ANTIGÜEDAD</u>
(T0) PRIMERAS IDEAS CIENTÍFICAS: ÁTOMOS Y ELEMENTOS
(T0) <u>EL EXPERIMENTO DE THOMSON</u>
(T0) <u>EL EXPERIMENTO DE RUTHERFORD</u>
(T0) <u>CONSTITUCIÓN</u>
(T0) LAS PARTÍCULAS QUE FORMAN EL NÚCLEO: NUCLEONES
(T0) <u>ISÓTOPO: EL MISMO ELEMENTO CON DIFERENTE NÚMERO DE NEUTRONES</u>
(T0) <u>LA PERIFERIA DEL ÁTOMO: LOS ELECTRONES</u>
(T0) EL LUGAR QUE OCUPAN LOS ELECTRONES: ORBITALES ATÓMICOS
(TO) <u>SISTEMA PERIÓDICO</u>
(T0) <u>APARIENCIA DE LOS ELEMENTOS</u>
(T0) <u>ORDENACIÓN DE LOS ELECTRONES</u>
(T0) <u>CLASIFICACIÓN DE LOS ELEMENTOS</u>
(T0) PROPIEDADES DE LOS ELEMENTOS
(TO) <u>PROPIEDADES DE LOS ELEMENTOS</u>
(T0) <u>TAMAÑO</u>
(T0) <u>POTENCIAL DE IONIZACIÓN</u>
(T0) <u>ELECTRONEGATIVIDAD</u>
(TO) LAS PRIMERAS FILAS DEL SISTEMA PERIÓDICO Y LOS ELECTRONES
(TO) <u>EL ENLACE QUÍMICO</u>
(T0) <u>CONSEGUIR CAPAS CERRADAS</u>
(T0) <u>DOS ELECTRONES</u>
(T0) OCHO ELECTRONES
(TO) <u>DIECIOCHO ELECTRONES</u>
(T0) <u>GEOMETRÍA MOLECULAR</u>
(TO) <u>CEDER Y ACEPTAR ELECTRONES</u>
(TO) COMPUESTOS IÓNICOS
(TO) <u>ESTRUCTURAS IÓNICAS</u>
(TO) COMPARTIR ELECTRONES
(T0) <u>ESTRUCTURAS DE LEWIS</u>

(T0) ESTRUCTURAS COVALENTES

(T0) EL CARBONO

(T0) ESTRUCTURAS CARBONADAS SIN FIN

(T0) <u>REACCIONES ENTRE MOLÉCULAS</u>

(T0) CONCEPTO DE REACCIÓN QUÍMICA

(TO) ÁCIDOS Y BASES

(T0) NUCLEÓFILOS Y ELECTRÓFILOS

(T0) GEOMETRÍA DE ATAQUE