1

INICIO



* DESCUBRIMIENTO DEL FUEGO.
* TRABAJOS EN ALFARERIA
* PRODUCCIÓN DE TINTAS





ANTIGUEDAD.

CONCEPTO DE LA

MATERIA.

×

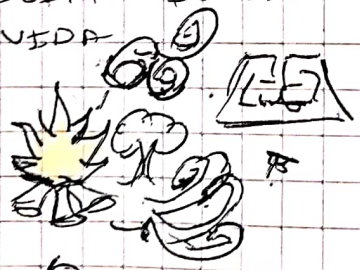
= CIENTIFICO = EMPEDOCLES, ARISTOTELES y
= DEMOCRITO Y LEUCIPO =



ALQUIMIA.

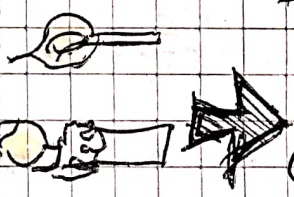
BUSQUEDA DE LA PIEDRA FILOSOFAL y ELIXIR DE LA VIDA





#LOGISTICA

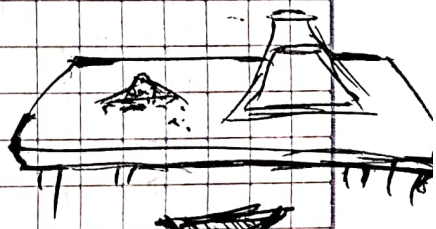
EL ESTUDIO DE LOS CUERPOS



IATROQUIMICA

QUIMICA MEDICINAL (METALURGIA).







QUIMICA MODERNA



LAVOISIER

- EXPLICO EL FENOMENO DE LA COMBUSTION
- DESARROLLO METODO CIENTIFICO

- LEYES PONDERALES.
- DESCUBRIM. ELEMENTOS QUIM
- ATOMOS
- ORGANICA
- TERMOQUIM

impulsado por CamScanner

2 ATOMO.

EL ATOMO ES BASICAMENTE LO QUE COMPONE TODO - DANDO A ENTENDER QUE ES LA UNIDAD MAS BASICA DE TODA LA MATERIA

3 NEUTRON

- COMPONENTE DEL NUCLEO DEL ATOMO. SIN CARGA ELECTRICA.

4 ELECTRON

COMPONENTE NEGATIVO DEL ATOMO EXTERNO AL NUCLEO

5

COMPONENTE DEL NUCLEO DE CARGA POSITIVA

6 HISTORIA TABLA PERIO.

- CRIADA X
  - MENDELEY
  - CIENTIFICI
  - USO
- QUIENES APORTARON A LA IDEA DE
  - MENDELEY
  - THOMSON
  - MEYER
  - DOBEREINER
  - CHARCANTOIS.
- ORDEN DE LA TABLA PERIODICA
  - ELEMENTOS
    - PROPIEDADES QUIMICAS
    - REPRESENTADOS EN
      - ELEMENTOS
      - FAMILIAS.

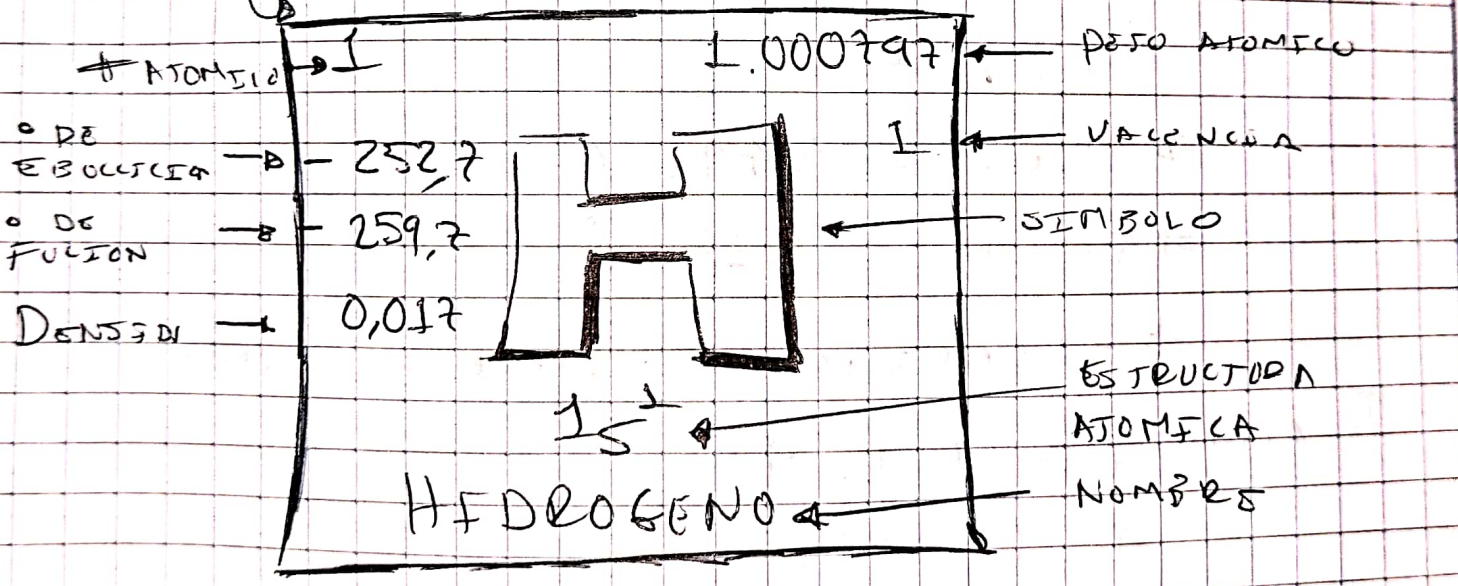
marfil

impulsado por CamScanner

1 → REPRESENTATIVOS
- LANTANIDOS
- ACTINIDOS
- TRANSICION.

→ SE CLASIFICA
- METALES
- NO METALES
- METALOIDES.

→ DESCRIPCION ESTRUCTURA
- # ATOMICO
- PESO



7 →
- GRUPOS
- PERIODOS
- METALES ALCALINOS
- METALES ALCALINOTERREOS.
- NO METALES.
- HALOGENOS
- GASES NOBLES.
- METALOIDES

marfil

impulsado por CamScanner

6 - TENER UN SOLO ELECTRON ULTIMO NIVEL O CAPA EXTERN.
UBICADO EN ORBITAL S.

- ESTAN UBICADOS EN EL GRUPO II A

- CALCIO

- BERILIO

- BARIO.

CALCIO → # ATOM. 20

→ E.O. → +2

→ CONFIGURACION ELE.

$[Ar]\ 4_s^2$

→ EBULLICION = 1440 C°

→ FUCION = 838 C°

→ - REACTIVO QUE REACCIONA ACCIONES

BERILIO → # ATOM. 4.

→ E.O. +2.

→ CONF. ELE. $1s^2 2s^2$

→ EBULLICION ~~1277~~ C° 2770 C°
1277 C°

→ FUSION

→ ALEACION PARA REACTORES NUCLEA

Bario ⇒ # Atom 56

⇒ +2

⇒ [Xe] $6s^2$

⇒ Ebull. 1640 C°

⇒ Fusion 714 C°

9

3 ESCALERAS. [3]

ENTONCES

90 HELIO. (He)

ATOMICO 2.

$1s^2$

MASA ATOMICA 4,0026

DENSIDAD 0,126 $\frac{g}{cm^3}$

EBULLICION -268,9.

FUSIÓN -269,7.

- GAS INCOLORO
- INODORO.
- INSIPIDO
- GAS CON MENOR SOLUBILIDAD EN AGUA.
- DENSIDAD Y VISCOSIDAD BAJA.

Neon. (Ne)

$1s^2 2s^2 2p^6$

MASA ATOMICA 20,179.

DENSIDAD 1,2 $\frac{g}{mol}$

EBULLICIÓN -246.

FUSION -248,6.

marfil

impulsado por CamScanner

ARGON (Ar).

ATOMICO 18.

$[Ne]\,3s^2\,3p^6$

MASA ATOMICA 39,9 g/mol

DENSIDAD 1,9 g/mol.

EBULLICIÓN -185.8°

FUSIÓN -189.9°

-INCOLORO

-INODORO.

-INSIPIDO.

-SE PUEDE SOLIDIFICAR DE CONFORMA FORMA QUE SE COMBINAN



DIOXIDO DE CARBONO CaO_2

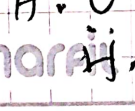
SE TOMAN LOS ELECTRONES MAS LEJANOS

SE LLAMA ESTRUCTURA DE LEWIS.

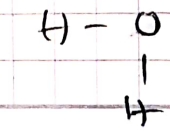


H_2O AGUA.

LEWIS



TRADICIONAL



H-C≡C

H-C≡C-H o H:C⋮⋮C:H

ACETILENO.

r| TABLA PERIODICA.

⇩ FILAS SON GRUPOS.

⇨ HORIZONTALES PERIODOS

SE CLASIFICA EN

- METALES
- NO METALES
- ÁLOGENOS
- GASES NOBLES.

impulsado por CamScanner