

Junio 17 '1875

298

EL ESCOLAR.

NO OFICIAL. ✓ 404

GRAMÁTICA INFANTIL
PARA LOS NIÑOS AMERICANOS,

SEGUNDA PARTE.

POR LUIS F. MANTILLA.

Profesor de la lengua y literatura españolas en la Universidad de New York.

[Continuacion.]

LECCION XXVIII.

PRETÉRITO IMPERFECTO.

Que yo fuera.
que tú fuéras.
que él fuera
que nos. fuéramos.
que vosotros fuérais.
que ellos fuéran.

FUTURO.

Que yo fuero.
que tú fuéres
que él fuere.
que nos. fuéremos.
que vosotros fuéreis.
que ellos fuéren.

IMPERATIVO.

Ven tú.

LISTA DE CIERTAS CLASES DE VERBOS
IRREGULARES.

Verbos que mudan la *e* de la raíz en *é*.

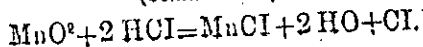
PRIMERA CONJUGACION.

Acertar.	Derrengar.
Acrescentar.	Desmenbrar.
Adestrar.	Estregar.
Alentar.	Fregar.
Apacentar.	Gobernar.
Apretar.	Helar.
Arrendar.	Herrar (hierro, hierros).
Atentar.	Incensar.
Aterrar.	Infernar.
Atestar.	Invernar.
Atravesar.	Manifestar.
Aventar.	Mentar.
Calentar.	Merendar.
Cegar.	Negar.
Cerrar.	Nevar.
Cimentar.	Pensar.
Comenzar.	Plegar.
Concertar.	Quebrar.
Confesar.	Récomendar.
Despertar.	Regar.
Desterrar.	Remendar.
Decentar.	Reventar.
Dentar.	Sarmentar.
Enmendar.	Segar.
Empedrar.	Sembrar.
Empezar.	Sentar.
Encomendar.	Serrar.
Encubertar.	Sosegar.
Enhestar.	Soterrar.
Eusangrientar.	Temblar.
Enterrar.	Tentar.
Errar. (yerro, yerras.)	Trasegar.
Excarnentar.	Tropezar.

NOCIONES DE QUÍMICA.

POR E. BOUTET DE MONVEL.

(Traducidos por D. A. Ramon de la Sagra.)
(Continuacion.)



Siendo el cloro bastante soluble en el agua, y atacando el mercurio con el cual forma directamente un cloruro, basta para recogerlo sumergir el tubo por donde se escapa el gas, hasta el fondo de un frasco abierto. Como el cloro es mucho más pesado que el aire (densidad 2,44,) va á establecerse en el frasco desolajando el aire, y cuando el vaso apatece de un verde suficientemente oscuro, se le retira y tapa.

El cloro es gaseoso a la temperatura ordinaria; se liquida y solidifica con bastante facilidad. Es de un color verde, y su olor muy fuerte y muy penetrante es característico. Es peligroso el respirarle. Cuando se aspira una cantidad algo considerable, puede causar una inflamacion en el pulmon y hasta dar la muerte. Para atenuar los efectos del envenenamiento por el cloro, se hace beber leche al enfermo; y este es un remedio sencillo y bastante eficaz. El cloro es próximamente dos veces y media tan denso como el aire: es un gas incombustible y que ademas apaga los cuerpos encendidos. Introducida en él una bujía encendida, arde algunos momentos con una llama roja y luminosa; luego se apaga. Lo que así entretiene la llama no es una verdadera combustion, sino la combinacion del cloro con el hidrógeno de la materia combustible. El cloro sólo tiene una débil afinidad para el oxígeno, y así los compuestos que forma este gas se destruyen fácilmente y ceden á los otros cuerpos su oxígeno y á veces su cloro. Tiene, por el contrario, una fuerte afinidad con el hidrógeno. Estos dos gases pueden combinarse directamente, cuando se los mezcla en volúmenes iguales, sea bajo la influencia de un cuerpo inflamado ó de la chispa eléctrica, sea por el solo contacto de la luz. Si se hace la mezcla de los dos gases en la oscuridad, y si se lleva á una pieza débilmente alumbrada, la combinacion se efectúa poco á poco, y se ve la mezcla perder, al cabo de cierto tiempo, su color verde. Pero, si se dirigen los rayos solares por medio de un espejo sobre el frasco, la combinacion tiene lugar con detonacion y el frasco estalla en pedazos. En la oscuridad completa, al contrario, la accion química seria nula. Por consecuencia de esta afinidad del cloro por el hidrógeno, sucede que una disolucion de cloro en el agua termina por perder, al cabo de cierto tiempo, el color y el olor del gas, así como sus propiedades características. El cloro descompone el agua bajo la influencia de la luz, se apodera del hidrógeno, y pone en libertad el oxígeno que se halla reunido en la parte superior del frasco.

83

PROYECTO DE INVESTIGACION:
LA PRACTICA PEDAGOGICA
DEL SIGLO XIX EN COLOMBIA

BNC Sala Prensa 2^a Av. 1875 2646