

PROPÓSITO:

Que el estudiante halle el estado de oxidación de diferentes átomos, en varias actividades, con el fin de visualizar la importancia en la formación de un compuesto determinado y ampliar el concepto que tiene de este.

MOTIVACIÓN:

EXPLICACIÓN:

Revise el siguiente enlace para que aclare las dudas.

<https://misuperclase.com/tabla-periodica-con-numeros-de-oxidacion/>

EJERCICIOS:

En un documento Word desarrolle las actividades para enviar.

- 1. Halle el número de oxidación de los siguientes compuestos:
- a. H_2S
- b. Na_2SO_4
- c. CaSO_3
- d. CaS
- e. KClO_3
- f. MgO
- g. SO_3
- h. AlCl_3
- i. HCl

EVALUACIÓN:

Desarrolle la siguiente actividad y guarde evidencias para enviar

<https://www.cerebriti.com/juegos-de-ciencias/valencias->

BIBLIOGRAFÍA:

BECHARA CABRERA, Beatriz y otros. Guía de Recursos. Ciencias Naturales 9. Bogotá, Colombia. Editorial Santillana. 1999.

PREMAUER, Julia Margarita y otros. Contextos Naturales 7. Bogotá, Colombia. Editorial Santillana. 2004. Págs. 10-22

www.oei.org.co/fpciencia/art14.htm - 122k

users.servicios.retecal.es/~tpuente/cye/formulacion/formulacion.htm - 482k

www.eis.uva.es/~qgintro/nomen/nomen.html - 6k