PROPÓSITO:

Que el estudiante aplique correctamente en diferentes ejercicios las reglas de nomenclatura, UIQPA, para leer y escribir fórmulas de óxidos básico y así ampliar el concepto que tiene de estos.

MOTIVACIÓN:

Observe el siguiente vídeo y explique los diferentes tipos de nomenclatura que hay para nombrar compuestos en química inorgánica.

EXPLICACIÓN:

NOMENCLATURA DE ÓXIDOS BÁSICOS

EJERCICIOS:

En el siguiente lik encuentra una tabla con el nombre de varios óxidos teniendo encuenta los diferentes tipos de nomenclatura, obsérvela y realice una similar con 6 óxidos básicos que usted formule

https://www.pinterest.es/pin/500040364873852027/

EVALUACIÓN:

Escriba la formula para los siguientes óxidos:

Oxido Aurico, oxido de hierro (II) , oxido de Berilio, Oxido de Bario, Oxido ferroso, oxido de magnesio,, Oxido cálcico. Oxido Plumboso, Trioxido de diAluminio. oxido cuprico.

Que fue lo que más le causo dificultad a resolver la actividad?,

Que fue lo que le pareció más fácil de la clase?

Con sus palabras escriba lo que aprendió.

BIBLIOGRAFÍA:

üHerring; Harwood; Petrucci, Química General, PRENTICE HALL 8º edición, 2003 **54 PET qui**

üP. W. Atkins: Química General. Omega 1992.

üR. Chang: Principios Esenciales de Química General. 4ª edición McGraw-Hill 2006.

W. L. Masterton, C. N. Hurley: Química Principios y Reacciones. 4ª edición Thomson Ed, 2003