

	TALLER EVALUATIVO DE QUÍMICA				
	CÓDIGO:FO.M-GA-05	PAGINACIÓN: 1 de 2	Año lectivo:		Período:
	TEMA: rredox	DOCENTE: MSc. WALTER SPENCER VIVEROS			
	ESTUDIANTE:.....				GRADO:
	ESTUDIANTE:.....				
	FECHA:				

Competencias: desarrollo de aspecto conceptual

REACCIONES QUÍMICAS

Las reacciones químicas se representan por medio de un esquema conocido como ECUACIÓN QUÍMICA, este esquema tiene unos elementos en extensivos a todas las ecuaciones; que son:

Reactivos: las sustancias que reaccionan para dar origen a

Productos: son las sustancias que se obtienen en una reacción química.

Los coeficientes: son las cantidades numéricas utilizadas para equilibrar la cantidad de sustancia y así tener en cuenta la LEY DE LA CONSERVACIÓN DE LA MATERIA: la materia no se crea ni se destruye sino que se transforma.

Una flecha: que indica produce.

Las reacciones dependiendo de la forma como interactúen los reactivos para formar los productos se clasifican en:

Reacciones de síntesis

Reacciones de descomposición

Reacciones de desplazamiento

Reacciones de doble desplazamiento

Reacciones de combustión

Reacciones de óxido – reducción o redox.

QUÍMICA REACCIONES REDOX

Todo sobre las reacciones redox

Ganar o perder electrones no es problema para ninguna sustancia, pero puede serlo para ti si no sabes cómo responder una pregunta de oxidación reducción.

Las reacciones redox o de óxido-reducción son aquellas donde hay movimiento de electrones desde una sustancia que cede electrones (reductor) a una sustancia que capta electrones (oxidante).

La sustancia que cede electrones, se oxida.

La sustancia que gana electrones, se reduce.

Puede sonar raro que la sustancia que se oxida pierda electrones y la sustancia que se reduce gane electrones, porque uno se pregunta.

La sustancia que se oxida al reaccionar, reduce a la otra sustancia con la cual está reaccionando, porque le está quitando electrones: decimos que es un reductor.

La sustancia que se reduce al reaccionar, oxida a la otra sustancia con la cual está reaccionando, porque le está regalando electrones: decimos que es un oxidante.

Cede electrones = se oxida = es reductor.

Gana electrones = se reduce = es un oxidante.

Agente oxidante: es toda sustancia, molécula o ión capaz de captar electrones, por lo tanto se reduce.

Agente reductor: es toda sustancia, molécula o ión capaz de ceder electrones, por lo tanto se oxida.

Oxidación: Es el proceso mediante el cual un determinado elemento químico cede electrones, lo que se traduce en un aumento de su índice de oxidación.

Reducción: Es el proceso mediante el cual un determinado elemento químico capta electrones, lo que se traduce en una disminución...

https://www.google.com.co/url?sa=t&rct=j&q=&esrc=s&source=web&cd=8&cad=rja&uact=8&ved=0CDsQFjAHahUKEwj7g_jb9Y_IAhUEHR4KHxQGBgc&url=http%3A%2F%2Fcmmap.upb.edu.co%2Frid%3D1J2H18VB4-25PJVH-9FK%2FCap%25204%2520Balanceo.doc&usg=AFQjCNEbnDw0TZqpw6SMcWvF5fGe4H3i_g&bvm=bv.103388427,d.dmo

Actividad No 1

A partir de la situación planteada en el texto y de la observación del vídeo sobre reacciones redox, ingrese con siguiente link y elabore un modelo conceptual y mental tema reacciones de óxido reducción <http://drichard.org/mindmaps/>