|  |  |
| --- | --- |
| PROPIEDADES QUIMICAS | PROPIEDADES FISICAS |
| OXIDACION: La oxidación es una reacción química donde un metal o un no metal cede electrones, y por tanto aumenta su estado de oxidación. | TEXTURA: Es la propiedad de las superficies externas de los objetos , que podemos percibir por medio de la vista o el tacto  . |
| REDUCCION: Las reacciones de reducción-oxidación son las [**reacciones**](http://es.wikipedia.org/wiki/Reacci%C3%B3n_qu%C3%ADmica) de transferencia de [**electrones**](http://es.wikipedia.org/wiki/Electr%C3%B3n). Esta transferencia se produce entre un conjunto de elementos [**químicos**](http://es.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmico), uno oxidante y uno reductor (una forma [**reducida**](http://es.wikipedia.org/wiki/Reducci%C3%B3n) y una forma [**oxidada**](http://es.wikipedia.org/wiki/Ox%C3%ADgeno) respectivamente). | ELASTICIDAD: Elasticidad se define, como la propiedad que tiene la materia de recuperar su forma original, una vez cese la causa que produzca su deformación |
| COMBUSTION: La combustión es una reacción [**química**](http://es.wikipedia.org/wiki/Qu%C3%ADmica) en la que un elemento ([**combustible**](http://es.wikipedia.org/wiki/Combustible)) se combina con otro ([**comburente**](http://es.wikipedia.org/wiki/Comburente), generalmente [**oxígeno**](http://es.wikipedia.org/wiki/Ox%C3%ADgeno) en forma de O2 gaseoso), desprendiendo [**calor**](http://es.wikipedia.org/wiki/Calor) y produciendo un [**óxido**](http://es.wikipedia.org/wiki/%C3%93xido); la combustión es una reacción exotérmica. | DUREZA: Propiedad que expresa el grado de deformación permanente que sufre un metal bajo la acción directa de una carga determinada |
| ESTERIFICACION: La esterificación es el procedimiento mediante el cual podemos llegar a sintetizar un [éster](http://es.wikipedia.org/wiki/%C3%89ster). Los ésteres se producen de la reacción que tiene lugar entre los ácidos carboxílicos y los alcoholes. | MALEABILIDAD: Es una propiedad que similarmente como la ductilidad son propiedades que presentan los cuerpos físicos. |
| HIDRÓLISIS: Las reacciones de hidrólisis se producen cuando los compuestos orgánicos reaccionan con el agua. Se caracterizan por la división de una molécula de agua en un grupo de hidrógeno e hidróxido con uno o ambos de estos apegándose a un producto orgánico de partida. La hidrólisis, por lo general, requiere el uso de un catalizador ácido o base y se utiliza en la síntesis de muchos compuestos útiles. | FRAGILIDAD: Es una propiedad pocas veces deseada y suele venir impuesta por materiales que tienen otras propiedades aprovechables. De todas formas el cristal de emergencia de un autobús deberá ser frágil para que en caso de accidente lo podamos romper con un pequeño golpe. |