

UDS

MI UNIVERSIDAD

NOMBRE DE ALUMNA

NATASHA RASHEL VAZQUEZ
HERNÁNDEZ

ASIGNATURA

QUIMICA

1°BACHILLERATO

RECURSOS HUMANOS

°SINTESIS °ANALISIS ° SUSTANCIAS SIMPLES °SUSTITUCION DOBLE °EXORTEMICAS °ENDORMETICAS CADA UNO DE ELLOS TIENE DIFERENTES PROCESOS POR EJEMPLO, EN LA REACCION SINTESIS DOS O MAS SUSTANCIAS SIMPLES REACCIONAN PARA FORMAR UN PRODUCTO MAS COMPLEJO

FORMA GENERAL: $A+B \rightarrow AB$

ELEMENTOS: $C+O_2 \rightarrow CO_2$

COMPUESTOS: $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$

EN REACCION QUIMICA ES LA REACCION EN LA QUE UN SOLO COMPUESTO SE DESCOMPONE EN 2 O MAS SUSTANCIAS . ESTE TIPO DE REACCION SE EN LA QUIMICA EXISTEN 6 TIPOS DE REACCIONES Y SON LLAMADOS REPRESENTA EN ESTA MANERA

$A B \rightarrow A + B$

POR EJEMPLO

$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$

$2Al_2O_3(S) \rightarrow 4Al(S) + 3O_2(G)$

ETEC..... PARA IDENTIFICAR CADA REACCION QUIMICA ES NECESARIO VERIFICAR SI ES DADO ALGUNOS DE LOS SIGUIENTES PASOS

°SE PRODUCE UNA EFERVENCIA(PRODUCCION DE GASE)

° se libera o absorbe energía cambia de temperatura de matraz o recipiente donde ocurre la reacción.

Una reacción química en un proceso por medio del cual una o mas sustancias se combinan y se transforman nuevas y diferentes sustancias para que se realice dicha transformación, se requiera de una o mas sustancias iniciales llamadas reactivos y la formación de otras u otras llamadas productos por ejemplo cuando un pedazo de carbon se quema las sustancias iniciales o reactivos .