DEPARTAMENTO DE
EDUCACIÓN
GOBIERNO DE PUERTO RICO
Escuela Secundaria Ocupacional y Montessori Rubén Rodríguez Figueroa

Curso: Química/Ciencias Terrestres
Maestra: Karlamarie Vázquez

Nombre:_____ Fecha:_____Grupo:_____

Tema: Tipos de Reacciones Químicas

I. Clasifica las siguientes reacciones químicas en: síntesis, descomposición, desplazamiento simple, desplazamiento doble, combustión, oxidación-reducción y ácido-base. (20pts)

- ☐ $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- ☐ $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
- ☐ $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
- ☐ $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$
- ☐ $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
- ☐ $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$
- ☐ $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$
- ☐ $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
- ☐ $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
- ☐ $Pb(NO_3)_2 + 2KI \rightarrow PbI_2 + 2KNO_3$
- ☐ $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$
- ☐ $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$
- ☐ $Cl_2 + 2KI \rightarrow 2KCl + I_2$
- ☐ $H_2SO_4 + 2NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$
- ☐ $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
- ☐ $Fe_2O_3 + 3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$
- ☐ $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2NaCl$
- ☐ $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
- ☐ $Al + 3AgNO_3 \rightarrow Al(NO_3)_3 + 3Ag$
- ☐ $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$

LIVEWORKSHEETS