GUÍA DE COLOQUIO

TEMA N°8: ESTEQUIOMETRÍA.

1. Balancear la siguientes ecuaciones químicas:

$$H_2SO_3 + NO \rightarrow HNO_3 + SO + H_2O$$
 $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
 $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
 $SO + NH_3 + H_2O \rightarrow (NH_4)_2SO_4 + H_2$
 $S + SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$
 $FeS + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
 $P_2O_7H_4 + AI(OH)_3 \rightarrow (P_2O_7H_2)_3AI_2 + H_2O$
 $AI_2O_3 + C + CI_2 \rightarrow AI CI_3 + CO$
 $AI_2O_3 + SH_2 \rightarrow AI_2S_3 + H_2O$
 $Ar_2S_3 + O_2 \rightarrow SO_2 + Ar_2O_3$
 $PbO + PbS \rightarrow SO_2 + Pb$

2. Determinar la FÓRMULA MÍNIMA y la FORMULA MOLECULAR de los siguientes compuestos cuyas composiciónes centesimales elementales y masas moleculares se indican: