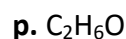
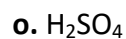
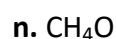
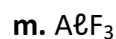


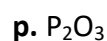
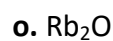
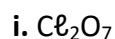
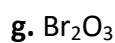
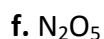
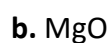
LISTA DE EXERCÍCIOS – REAÇÕES INORGÂNICAS SÍNTESE OU COMBINAÇÃO OU ADIÇÃO

Professor Anderson Dino

1. (AQ) Escreva as reações de formação, a partir de substâncias simples, das seguintes substâncias compostas:



2. (AQ) Classifique os óxidos abaixo em ácidos ou básicos. Justifique por meio de uma equação química do óxido com água.



GABARITO

- 1.**
- a. $C + O_2 \rightarrow CO_2$ b. $S + O_2 \rightarrow SO_2$ c. $N_2 + O_2 \rightarrow 2 NO$
- d. $N_2 + 2 O_2 \rightarrow 2 NO_2$ e. $2 P + 3 F_2 \rightarrow 2 PF_3$ f. $Fe + S \rightarrow FeS$
- g. $4 Fe + 3 O_2 \rightarrow 2 Fe_2O_3$ h. $N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3$ i. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$
- j. $2 Mg + O_2 \rightarrow 2 MgO$ k. $4 K + O_2 \rightarrow 2 K_2O$ l. $2 Na + Br_2 \rightarrow 2 NaBr$
- m. $2 Al + 3 F_2 \rightarrow 2 AlF_3$ n. $2 C + 4 H_2 + O_2 \rightarrow 2 CH_4O$ o. $H_2 + S + 2 O_2 \rightarrow H_2SO_4$
- p. $4 C + 6 H_2 + O_2 \rightarrow 2 C_2H_6O$
- 2.**
- a. Óxido ácido ($CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$) b. Óxido básico ($MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$)
- c. Óxido básico ($Na_2O + H_2O \rightarrow 2 NaOH$) d. Óxido ácido ($SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$)
- e. Óxido básico ($CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$) f. Óxido ácido ($N_2O_5 + H_2O \rightarrow 2 HNO_3$)
- g. Óxido ácido ($Br_2O_3 + H_2O \rightarrow 2 HBrO_2$) h. Óxido básico ($BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$)
- i. Óxido ácido ($Cl_2O_7 + H_2O \rightarrow 2 HClO_4$) j. Óxido básico ($SrO + H_2O \rightarrow Sr(OH)_2$)
- k. Óxido básico ($K_2O + H_2O \rightarrow 2 KOH$) l. Óxido ácido ($P_2O_5 + 3 H_2O \rightarrow 2 H_3PO_4$)
- m. Óxido básico ($Li_2O + H_2O \rightarrow 2 LiOH$) n. Óxido ácido ($SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$)
- o. Óxido básico ($Rb_2O + H_2O \rightarrow 2 RbOH$) p. Óxido ácido ($P_2O_3 + 3 H_2O \rightarrow 2 H_3PO_3$)