



Goiânia, \_\_\_\_\_ de 2020.

Aluno (A): \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_

Professora: Kamylla Lira.

1ª Série \_\_\_\_ Valor: 10,0

Nota \_\_\_\_\_

### LISTA DE EXERCÍCIOS DE QUÍMICA

1. Faça o balanceamento por método de tentativas para as seguintes reações:

- A)  $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- B)  $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow NaCl + H_2O + CO_2$
- C)  $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_2H_6O + CO_2$
- D)  $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- E)  $FeCl_3 + Na_2CO_3 \rightarrow Fe_2(CO_3)_3 + NaCl$
- F)  $NH_4Cl + Ba(OH)_2 \rightarrow BaCl_2 + NH_3 + H_2O$
- G)  $Ca(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
- H)  $Fe_2(CO_3)_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + H_2O + CO_2$
- I)  $Na_2O + (NH_4)_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O + NH_3$
- J)  $FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
- K)  $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$
- L)  $KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow Mn_2O_7 + K_2SO_4 + H_2O$
- M)  $CS_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + SO_2$
- N)  $H_3PO_4 + CaO \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
- O)  $Na_2CO_3 + H_3PO_4 \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O + CO_2$
- P)  $KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$
- Q)  $Na + KNO_3 \rightarrow Na_2O + K_2O + N_2$
- R)  $Ni(CO)_4 \rightarrow Ni + CO$
- S)  $CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + CaO$