



Goiânia, _____ de 2021.

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) $CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + CaO$