

Nom _____ Cognoms _____ 10 gener 2022

1. Ajusta les equacions químiques següents:

- a) $N_2O_5 + H_2O \rightarrow HNO_3$
 b) $C_6H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
 c) $N_2O + NH_3 \rightarrow N_2 + H_2O$
 d) $AgNO_3 + Cl_2 \rightarrow AgCl + O_2 + N_2O_5$
 e) $Al(OH)_3 + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2O$
 f) $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2O_5 + H_2O$
 g) $KBr + H_2SO_4 \rightarrow K_2SO_4 + HBr$

2. Ajusta les equacions químiques següents mitjançant el mètode del templeig:

- a) $C_3O_{8(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$
 b) $Na_2CO_{3(aq)} + HCl_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$
 c) $PBr_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow HBr_{(g)} + H_3PO_{3(l)}$
 d) $CaO_{(s)} + C_{(s)} \rightarrow CaC_{2(s)} + CO_{(g)}$
 e) $H_2SO_{4(aq)} + BaCl_{2(aq)} \rightarrow BaSO_{4(s)} + HCl_{(aq)}$

3. Ajusta les equacions químiques següents mitjançant el mètode del sistema d'equacions:

- a) $KClO_{3(s)} \rightarrow KCl_{(s)} + O_{2(g)}$
 b) $HCl_{(aq)} + Al_{(s)} \rightarrow AlCl_{3(aq)} + H_{2(g)}$
 c) $KOH_{(aq)} + Cl_{2(g)} \rightarrow KClO_{3(aq)} + KCl_{(s)} + H_2O_{(l)}$
 d) $HNO_{3(aq)} + Cu_{(s)} \rightarrow CuNO_{3(aq)} + NO_{(g)} + H_2O_{(l)}$
 e) $H_2S_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow SO_{2(g)} + H_{2O(g)}$