Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Déterminer le type de réaction qui s’est arrivée et équilibrer l’équation si nécessaire.

a) \_\_ Mg(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ MgO(s) + E

b) \_\_ HCl(aq) + \_\_ Zn(s) 🡪 \_\_ H2(g) + \_\_ ZnCl2(s)

c) \_\_ C25H52(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ CO2(g) + \_\_ H2O(g)

d) \_\_ Cu(s) + \_\_ AgNO3 (aq) 🡪 \_\_ Ag(s) + \_\_ Cu(NO3)2(aq)

e) \_\_ KI (aq) + \_\_ Pb(NO3)2 (aq) 🡪 \_\_ KNO3(aq) + \_\_ PbI2(s)

f) \_\_ CuCO2(s) + E 🡪 \_\_ CuO(s) + \_\_ CO2(g) Impossible

g) \_\_ NaOH(aq) + \_\_ CuSO4(aq) 🡪\_\_ Na2SO4(aq) + \_\_ Cu(OH)2(s)

h) \_\_ Fe(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ FeO(s) + E

i) \_\_ Ag2O(s) 🡪 \_\_ Ag(s) + \_\_ O2 (g)

j) \_\_ BaCl2(aq) + \_\_ Na2SO4(aq) 🡪 \_\_ BaSO4(s) + \_\_ NaCl(aq)

k) \_\_ Cl2(aq) + \_\_ KBr(aq) 🡪 \_\_ KCl(aq) +\_\_ Br2(aq)

a) Synthèse et exothermique b) déplacement simple

c) Combustion d) Déplacement simple

e) déplacement double f) Décomposition et endothermique

g) déplacement double h) synthèse et exothermique

i) Décomposition j) déplacement double k) déplacement simple

2. Classe chacune des réactions suivantes selon le type de réactions.

a) Fe(s) + CuS(aq) 🡪 FeS(aq) + Cu(s)

b) 4Fe(s) + 3O2(g) 🡪 2Fe2O3(s) + E

c) BaF2(aq) + 2LiBr(aq) 🡪 BaBr2(aq) + 2LiF(aq)

d) C2H6(g) + 5O2(g) 🡪 2CO2(g) + 6H2O(g)

e) 2MgO(s) + E🡪 2Mg(s) + O2(g)

a) déplacement simple

b) synthèse et réaction exothermique

c) déplacement double

d) combustion

e) décomposition et réaction endothermique

3. Complète et équilibre les réactions chimiques :

a) \_\_ C8H18 + \_\_ O2 🡪 (combustion)

b) \_\_Al + \_\_I2 🡪 (synthèse)

c) \_\_ BeF2 + \_\_ K2O 🡪 (déplacement double)

d) \_\_ Cl2 + \_\_ NaBr 🡪 (déplacement simple)

e) \_\_ NaCl 🡪 (décomposition)

a) 2C8H18 + 25O2 🡪 16CO2 + 18H2O

b) 2Al + 3I2 🡪 2AlI3

c) BeF2 + K2O 🡪 BeO + 2KF

d) Cl2 + 2NaBr 🡪 2NaCl + Br2

e) 2NaCl 🡪 2Na + Cl2

Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Déterminer le type de réaction qui s’est arrivée et équilibrer l’équation si nécessaire.

a) \_\_ Mg(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ MgO(s) + E

b) \_\_ HCl(aq) + \_\_ Zn(s) 🡪 \_\_ H2(g) + \_\_ ZnCl2(s)

c) \_\_ C25H52(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ CO2(g) + \_\_ H2O(g)

d) \_\_ Cu(s) + \_\_ AgNO3 (aq) 🡪 \_\_ Ag(s) + \_\_ Cu(NO3)2(aq)

e) \_\_ KI (aq) + \_\_ Pb(NO3)2 (aq) 🡪 \_\_ KNO3(aq) + \_\_ PbI2(s)

f) \_\_ CuCO2(s) + E 🡪 \_\_ CuO(s) + \_\_ CO2(g) Impossible

g) \_\_ NaOH(aq) + \_\_ CuSO4(aq) 🡪\_\_ Na2SO4(aq) + \_\_ Cu(OH)2(s)

h) \_\_ Fe(s) + \_\_ O2(g) 🡪 \_\_ FeO(s) + E

i) \_\_ Ag2O(s) 🡪 \_\_ Ag(s) + \_\_ O2 (g)

j) \_\_ BaCl2(aq) + \_\_ Na2SO4(aq) 🡪 \_\_ BaSO4(s) + \_\_ NaCl(aq)

k) \_\_ Cl2(aq) + \_\_ KBr(aq) 🡪 \_\_ KCl(aq) +\_\_ Br2(aq)

2. Classe chacune des réactions suivantes selon le type de réactions.

a) Fe(s) + CuS(aq) 🡪 FeS(aq) + Cu(s)

b) 4Fe(s) + 3O2(g) 🡪 2Fe2O3(s) + E

c) BaF2(aq) + 2LiBr(aq) 🡪 BaBr2(aq) + 2LiF(aq)

d) C2H6(g) + 5O2(g) 🡪 2CO2(g) + 6H2O(g)

e) 2MgO(s) + E🡪 2Mg(s) + O2(g)

3. Complète et équilibre les réactions chimiques :

a) \_\_ C8H18 + \_\_ O2 🡪 (combustion)

b) \_\_Al + \_\_I2 🡪 (synthèse)

c) \_\_ BeF2 + \_\_ K2O 🡪 (déplacement double)

d) \_\_ Cl2 + \_\_ NaBr 🡪 (déplacement simple)

e) \_\_ NaCl 🡪 (décomposition)