Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /33.5 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/16.5 1. Équilibrer les équations chimiques et identifier le type de réaction.

a) \_\_\_ MgS 🡪 \_\_\_ Mg + ­­­\_\_\_ S2 Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) \_\_\_Al + \_\_\_ O2 🡪 \_\_\_ Al2O3 Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) \_\_\_ AlCl3 + \_\_\_ K 🡪 \_\_\_ KCl + \_\_\_ Al Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) \_\_\_ C3H8 + \_\_\_ O2 🡪 \_\_\_ CO2 + \_\_\_ H2O Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) \_\_\_ HCl + \_\_\_ Zn 🡪 \_\_\_ ZnCl2 + \_\_\_ H2  Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

f) \_\_\_ C2H6 + \_\_\_ O2 🡪 \_\_\_ CO2 + \_\_\_H2O Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) \_\_\_Ca(OH) 2 + \_\_\_H3PO4 🡪 \_\_\_Ca3(PO4)2 + \_\_\_H2O Type de réaction : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/17 2. Compléter et équilibrer les équations chimiques.

a) \_\_\_ Ca + \_\_\_ O2 → synthèse (2)

b) \_\_\_ C7H16 + \_\_\_O2 → combustion (4)

c) \_\_\_ Ba(OH)2 + \_\_\_HCl → déplacement double (4)

d) La décomposition de l’eau (3)

e) Le déplacement simple de l’oxygène et le bromure de rubidium. (4)