Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /32 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/1 1. Dans une équation chimique équilibrée, le nombre d’atomes à gauche de la flèches est le même que le nombre d’atomes à la droite de la flèches pour chaque éléments.

Cela est une explication de quelle loi ?

/15 2. Équilibrée les équations chimiques.

a) \_\_ H2 + \_\_ O2 🡪 \_\_ H2O

b) \_\_ Br2 + \_\_ BaO 🡪 \_\_ BaBr2 + \_\_ O2

c)\_\_ C5H12 + \_\_O2 🡪 \_\_ CO2 + \_\_ H2O

d) \_**\_\_** CuO 🡪 \_\_\_ Cu + \_\_\_ O2

e) \_\_\_ BaF2 + \_\_\_ Li2O 🡪 \_\_\_ BaO + \_\_\_ LiF

f) \_\_ HCl(aq) + \_\_Na2SO3(aq) 🡪 \_\_ NaCl(aq) + \_\_H2O(l) + \_\_SO2

g) \_\_ FeS2 + \_\_ O2 🡪 \_\_ Fe2O3 + \_\_ SO2

h) \_\_Sc2O3(s) + \_\_H2O(l) 🡪 \_\_Sc(OH)3(s)

/16 3. Traduis chaque équation nominative

en équation squelette et balance l’équation. N’oubliez pas d’indiquer tous les états de la matière.



 

