Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /33 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/7 1. Si vous avez la formule chimique P2O5 :

a) Combien d’atomes de phosphore aviez-vous ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Combien d’atomes d’oxygène aviez-vous ? \_\_\_\_\_\_\_\_

c) Quelle type de composé a formé ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) Qu’est-ce que c’est la valence de phosphore ? \_\_\_\_\_\_\_\_

e) Qu’est-ce que c’est la valence d’oxygène ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

f) Si on avait un 3 en avant de la formule chimique, combien de molécule auriez-vous ? \_\_\_\_\_\_\_\_ alors combien d’atomes d’oxygène auriez-vous ? \_\_\_\_\_

/5 2. Si vous avez la formule chimique de PbO :

a) combien d’atomes de plomb aviez-vous ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) combien d’atomes d’oxygène aviez-vous ? \_\_\_\_\_\_\_\_

c) Quelle type de composé a formé ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) Qu’est-ce que c’est la valence de plomb ? \_\_\_\_\_\_\_\_

e) Qu’est-ce que c’est la valence d’oxygène ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/7 3. Remplis le tableau.



/5 4. Comment savez-vous si vous avez une réaction chimique qui est arrivé ? (Nomme 5 indices.)

/1 5. Comment savez-vous que seulement un changement physique est arrivé ?

/1 6. 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 ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**/3 Vrai ou Faux**

V ou F 7. Dans un système ouvert la masse pourrait diminuer parce qu’un gaz pourrait s’échapper.

V ou F 8. Dans un système fermé, un gaz produit serait capté, donc la masse après la réaction serait identique à la masse avant la réaction.

V ou F 9. Les atomes dans une réaction chimique peuvent être crées et détruites.

/4 10. Dites si le changement est chimique ou physique.

a) La glace se fond (H2O(s) 🡪 H2O(l)) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Un morceau de papier est brûlé. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) Une flamme se produit. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) Le chlore s’évapore d’une piscine (de l’eau),

mais les deux composantes restent les mêmes. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_