

6. Quelle est la différence entre la **formule empirique et la formule moléculaire**? (1)_____

7. Déterminez la formule empirique d'un composé qui contient les quantités des éléments suivants.

a. 1,67g de Ce et 4,54g de I.

b. 7,22g de Ni, 2,53g de P, et 5,25g de O

c. 0,295g de Ca, 0,236g de S, 0,469g de O

d. 32,8% de Cr et 67,2% de Cl

e. 58,0% de Rb, 9,50% de N, 32,5% de O

f. 49,2% de Cd, 21,0% de C, 1,75% de H, et 28,0% O

g. 42,6% de Ni et 57,4% de Se