

Nom _____
Date _____

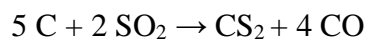
Chimie 11

7.4, Les réactifs en excès et les réactifs limitants

Partie 1, Effectuez les questions de « Vérifie tes connaissances » du texte Chimie 11 STSE à la page 309, #7, 8, 10, 11, et 12

Partie 2, Des calculs impliquant des réactifs en excès et des réactifs limitants (Questions de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students pages 133 – 134, #26 – 32).

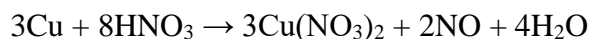
26. Selon la réaction suivante



a) quelle masse de CS_2 est produit si 17,5 g de C sont réagis avec 39,5 g SO_2 ?

b) Que sera la masse du réactif en excès qui reste après la réaction?

27. Selon la réaction



a) quelle masse de NO est produit si 87,0 g de Cu réagissent avec 225 g de HNO_3 ?

b) Quelle est la masse du réactif en excès qui reste après la réaction?

28. Selon la réaction



a) Quelle masse de P_4 est produit si 41,5 g de $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, 26,5 g de SiO_2 , et 7,80 g de C réagissent ensemble?

b) Quelle est la masse de chaque réactif en excès qui reste après la réaction?

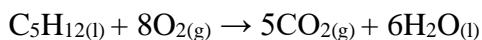
29. Selon la réaction



a) Quelle masse de Br_2 est produit si 25,0 g de $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, 55,0 g de KBr , et 60,0 g de H_2SO_4 réagissent ensemble?

b) Quelle est la masse de chaque réactif en excès qui reste après la réaction?

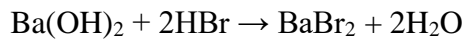
30. Selon la réaction



Quel volume de $\text{CO}_{2(g)}$ à TPN peut être produit si 0,0250 L de $\text{C}_5\text{H}_{12(l)}$ (densité = 626,0 g/L) réagit avec 40,0 L de $\text{O}_{2(g)}$ à TPN?

31. Selon la réaction $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$, si 50,0 mL de 0,100 M HCl est permis de réagir avec 30,0 mL de 0,200 M NaOH, quel réactif est en excès?

32. Selon la réaction



si 0,250 g de $\text{Ba}(\text{OH})_2$ est mélangé avec 15,0 mL de 0,125 M HBr, quelle masse de BaBr_2 peut être formé?