

## Travail Stoech 3,3 Devoir formel Stœchiométrie

1. Qu'est-ce que c'est la stœchiométrie? \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

2. Soit la réaction suivante ;  $4 P_4 + 3 O_2 \rightarrow 2 P_2O_3$

a. Combien de moles de  $P_2O_3$  sont produits par 7 moles de  $O_2$ ? (1)

b. Combien de grammes d' $O_2$  sont nécessaire pour réagir avec 6 moles de  $P_4$ ? (1)

3. Soit la réaction suivante;  $4 Fe + 3 O_2 \rightarrow 2 Fe_2O_3$

Combien de **grammes de  $Fe_2O_3$**  sont formés lors de la réaction de **30g de Fer**? (3)

4. Soit la réaction :  $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 3\text{CO}(\text{g}) \rightarrow 2\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{CO}_2(\text{g})$

a. Quelle masse  $\text{CO}_2$  est produit par la réaction de **60g de  $\text{Fe}_2\text{O}_3$**  avec **30g de  $\text{CO}$** ? (4)

b. Identifie le réactif limitant (1)