

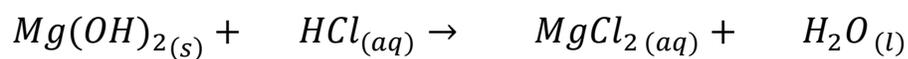
LA STOECHIOMÉTRIE

AVEC RÉACTIF LIMITANT

Q1 : Quelle quantité d'acide chlorhydrique, en mol, sera produit lorsque 1,1kg de PCl_3 réagit avec 350 g d'eau ?



Q2 : L'équation suivante, représente une réaction de neutralisation. Quelle quantité (mol) de $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ est sera produite lors de la neutralisation de 2,0g de $\text{Mg}(\text{OH})_{2(s)}$ avec 2,0g de $\text{HCl}_{(aq)}$?



Q3 :Le sodium est un métal qui réagit violemment en présence d'eau.

Patrick fait réagir 75,0g de sodium dans 80 ml d'eau. Quelle est la quantité (mol) de dihydrogène produite lors de la réaction ?



Q4 : L'ammoniac réagit avec du monoxyde de carbone pour produire du méthane, du diazote et du dioxygène dans les proportions suivantes :

- a) Si 64,6 g d'ammoniac réagissent avec 200g de monoxyde de carbone, quelles quantité (mol) de méthane ET de diazote cela produit-il?



- b) Si les gaz produits étaient récupérés dans des contenants séparés/individuels quel volume occuperait chaque gaz en sachant que la réaction a été réalisée à TPN?