



RESUELVE LOS SIGUIENTES PROBLEMAS ESTEQUIOMÉTRICOS EN LA OBTENCIÓN DE FERTILIZANTES.

1.- El nitrato de amonio es un fertilizante nitrogenado que se obtiene a partir de amoniaco y ácido nítrico en condiciones específicas de reacción.



¿Cuántos gramos de nitrato de amonio **NH_4NO_3** se pueden obtener a partir de **25g de amoniaco NH_3** ?

2. Calcula ¿Cuántas moles de nitrato de amonio **NH_4NO_3** se obtienen si se adicionan a la reacción 12 moles de **NH_3** ?



3.- La urea es un fertilizante que se obtiene a partir de amoníaco y dióxido de carbono:



¿Cuántos gramos de amoníaco NH_3 se necesitan para obtener 1800 g de urea $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$?

4.- Calcular ¿Cuántas mol de urea $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$, se obtienen si se agregan a la reacción 6 mol de NH_3 ?