



Base de cálculo: 0.125 g de  $\text{Na/NH}_3 = A$ .

No tenemos generación, consumo o almacenamiento.  
 Por tanto, lo que entra tiene que ser igual a lo que sale.  
 $E = S$ .

Sólo tenemos una incógnita  $\Rightarrow$  max  $\text{NH}_3$  evaporado.

Balance total:  $A = R + E$

Balance sodio:  $0.2 \cdot A = 0.5R$

Balance amoníaco:  $0.8 \cdot A = E + 0.5R$

$$\left. \begin{array}{l} 0.2 \cdot 0.125 = 0.5 \cdot R \\ R = \frac{0.2 \cdot 0.125}{0.5} = 0.05\text{g} \end{array} \right\}$$

$$0.8 \cdot 0.125 = E + 0.5 \cdot 0.05 \Rightarrow E = 0.1 - 0.025 = \underline{\underline{0.075\text{g}}}$$