

nitrate d'argent + sulfate de sodium  $\rightarrow$  sulfate d'argent + nitrate de sodium

$n_0$	$n_0 = \boxed{0,05 \text{ mol}}$	0,025	0	0
$\Delta n$	$-2 \cdot \underline{0,025}$	$-1 \cdot \underline{0,025}$	$+1 \cdot \underline{0,025}$	$+2 \cdot \underline{0,025}$
$n_f$	0	0	$n_f = \boxed{0,025 \text{ mol}}$ Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	$n_f = \boxed{0,05 \text{ mol}}$ NaNO <sub>3</sub>

0,025 trouvé en divisant donnée / coeff

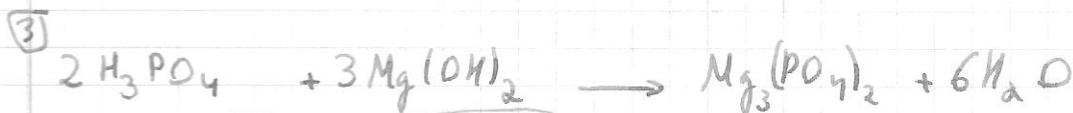


sulfure d'hydrogène / acide sulfhydrique      hydroxyde de sodium      sulfure de sodium      eau

$n_0$	$\boxed{0,3 \text{ mol}}$	0,6	0	0
$\Delta n$	$-1 \cdot \underline{0,3}$	$-2 \cdot \underline{0,3}$	$+1 \cdot \underline{0,3}$	$+2 \cdot \underline{0,3}$
$n_f$	0	0	0,3	0,6

donnée =  $\frac{0,3}{1} = 0,3$   
coeff

0,3 mol d'H<sub>2</sub>S réagissent avec 0,6 mol de NaOH pour donner 0,3 mol de Na<sub>2</sub>S et 0,6 mol d'eau.



$n_0$	$\boxed{0,1 \text{ mol}}$	$\boxed{0,15 \text{ mol}}$	0	0
$\Delta n$	$-2 \cdot \underline{0,05}$	$-3 \cdot \underline{0,05}$	$+1 \cdot \underline{0,05}$	$+6 \cdot \underline{0,05}$
$n_f$	0	0	$\boxed{0,05 \text{ mol}}$	$\boxed{0,3 \text{ mol}}$

donnée =  $\frac{0,1}{2} = 0,05$   
coeff



$n_0$	$\boxed{3,34 \text{ mol}}$	0	0
$\Delta n$	$-2 \cdot \underline{1,67}$	$+3 \cdot \underline{1,67}$	$+2 \cdot \underline{1,67}$
$n_f$	0	$\boxed{5 \text{ mol}}$	3,34 mol

donnée =  $\frac{5}{3} = 1,67$   
coeff

Il faut introduire 3,34 mol de chlorate de potassium

