

$$\frac{75 \text{ mg KCl}}{\text{L}} \cdot \frac{1 \text{ g KCl}}{1000 \text{ mg KCl}} \cdot \frac{39,0983 \text{ g K}^+}{74,5513 \text{ g KCl}} \cdot \frac{1000 \text{ mg K}^+}{1 \text{ g K}^+} = 39,33 \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

↓
 la concentración de la disolución de partida

Esto es el PM del K⁺

Esto es el PM del KCl.