

Exercice 7 B)  $0,375 \text{ mol/L} \cdot 0,125 \text{ L} = 0,046875 \text{ mole}$

0,375 L

Quels volumes de solutions d'acide chlorhydrique 0,250 M ( $V_A$ ) et 0,750 M ( $V_B$ ), exprimés en  $\text{cm}^3$ , faut-il mélanger pour obtenir  $500 \text{ cm}^3$  de solution 0,500 M ?

$n_A = \frac{n_A}{V_A}$

$0,06 \text{ L}$