

4) II INTERESSO COMPLETO C

DATI:

NaOH ale 18-1. $\rho = 1,15 \text{ g/ml}$

calcolato quanta V occorre misurare e disporre di 4 mol.

22 peso: 1150g

Quanti $\frac{1150 \text{ g}}{100} \cdot 18 = 218,5 \text{ g}$ di NaOH

mol di NaOH = $\frac{218,5 \text{ g}}{39,98 \text{ g/mol}} = 5,46 \text{ mol}$

$V = \frac{5,46 \text{ mol}}{4 \text{ mol/l}} = 1,365 \text{ l}$