

**FIȘĂ DE LUCRU**

SOLUȚII  
Clasa a IX-a  
Disciplina Chimie

Profesor Duluș Ancuța  
Colegiul Național "Onisifor Ghibu", Oradea

1. Calculați volumul soluției de acid sulfuric de concentrație 90% și densitate  $1,82 \text{ g/cm}^3$  necesar pentru a neutraliza 2000 ml soluție de hidroxid de potasiu 1,5 molar.

- 98,74 litri
- 78,74 ml
- 87,84 litri
- $89,74 \text{ dm}^3$
- 98,74 ml
- $89,74 \text{ cm}^3$
- 78,79 litri
- $98,74 \text{ dm}^3$
- 89,74 litri

2. Calculați concentrația molară a soluției de acid fosforic de concentrație 92% și densitate  $1,88 \text{ g/cm}^3$ .

- $16,74 \text{ mol/cm}^3$
- 16,64 M
- 16,74 mol/l
- 14,76 M
- 17,74 M
- $17,46 \text{ mol/cm}^3$
- 17,64 mol/l
- 14,46 M

3. Determinați concentrația molară a soluției care conține 518 g hidroxid de calciu în 7 litri soluție.

- 1 mol/l
- 2 M
- 0,5 mol/ml
- 1,33 M
- 1 M
- 0,2 M
- 0,5 mol/l
- 1,33 mol/l

4. Calculați masa de apă care trebuie adăugată peste 200 g soluție de clorură de potasiu 30% pentru a obține o concentrație de 15%.

- 300 g
- 2 kg
- 100 g
- 1 kg
- 0,2 kg
- 200 g
- 3 kg
- 300 mg
- 200 mg
- 100 mg