



**MINISTERUL EDUCAȚIEI, CERCETĂRII,
TINERETULUI ȘI SPORTULUI
OLIMPIADA NAȚIONALĂ DE CHIMIE**

BAIA-MARE

01.04. – 06.04.2012

**PROBA PRACTICĂ
CLASA a IX-a
BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

SUBIECTUL I - 60p

- Identificarea substanțelor - $7 \times 1p = 7p$
1-NH₃; 2-NaCl; 3- ZnSO₄; 4 - BaCl₂; 5- AlCl₃; 6- AgNO₃; 7-MnCl₂
- Observații - $22 \times 1p = 22p$
- Ecuatiile reacțiilor chimice - $7 \times 4p = 28p$
- Efectuarea reacțiilor de identificare – 3p

SUBIECTUL II - 40p

2,4ml – 2,6ml.....	15p
2,3 ml - 2,7ml.....	13p
2,2ml - 2,8ml.....	11p
2,1ml - 2,9ml.....	9p
2,0 ml - 3 ml.....	7p
Titrare 1 și 2 : $2 \times 15p = 30p$	
Ecuatia reacției chimice.....	2p
Calcul masa titrat.....	4p
$m_{\text{medie}} \text{CH}_3\text{COOH}$	1p
$m_{\text{medie}} \text{CH}_3\text{COONa}$	1p
conc.titrat.....	2p