



OLIMPIADA NAȚIONALĂ DE ȘTIINȚE
PENTRU JUNIORI - MEDIAȘ 2008

PROBA PRACTICĂ – BAREM DE EVALUARE
CHIMIE

Subiectul I	Rezolvare	Punctaj
1.	a) Na_2CO_3 și NaOH	2p + 1p
	b) eprubeta 1- Na_2CO_3	1p
	eprubeta 2 – CuSO_4	1p
	eprubeta 3 – soluție acid	1p
	eprubeta 4 – NaOH	1p
	c) 3 ecuații chimice	3 x0,8p
	culorile celor două precipitate	2x0,3p
2	a)ecuația reacției chimice de precipitare a $\text{Cu}(\text{OH})_2$	1p
	b)filtrare	1p
	ustensile utilizate : pâlnie de filtrare,hârtie de filtru, baghetă, pahare	2p
	c) reactivul utilizat : soluție de acid	1p
	ecuația reacției chimice	1p
	Total subiect I	16 puncte
Subiectul II		
	a) intensificarea culorii	1 punct
	b) tetraclorură de carbon	1 punct
	c) formarea stratului violet de soluție de iod în tetraclorură de carbon	2 puncte
	Total subiect II	4 puncte
Total		20 puncte