

Отборочный этап

Направление: физико-химическое

Класс: 10

№	Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4	Вариант 5	Вариант 6	Вариант 7	Вариант 8
1	3	48,5 %	3	1s ² 2s ² 2p ³ 3s ² 3p ⁴ 4s ¹	г	0,75 Дж/гК	2	13 МДж/кг
2	42,72 г	3	5	10	а	2	1	а
3	2Fe+O ₂ =2FeO FeO+2HCl=FeCl ₂ +H ₂ O FeCl ₂ +2KOH=Fe(OH) ₂ +2KCl Fe(OH) ₂ =FeO+ H ₂ O	26	44,8 %	36 г	89,6 л	а	1	7
4	28 г	92 %	2	2Zn+O ₂ =2ZnO ZnO+H ₂ SO ₄ = ZnSO ₄ +H ₂ O ZnSO ₄ +2KOH=Zn(OH) ₂ +K ₂ SO ₄ Zn(OH) ₂ =ZnO+ H ₂ O	1052,88 кДж	1	59,73 л	170,45 г
5	93,2 г	201,6 л	1120 л	49 г	62,2 %	1295,2 кДж	31,4 %	49,5 %