

Отборочный этап

Направление: физико-химическое

Класс:9

№	Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4	Вариант 5	Вариант 6	Вариант 7	Вариант 8
1	4	-2, +4, +6, +4, +6	+5, +3, -3, +5, +5	1	$2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$	Li_2S ионная	1	3
2	-3, +4, +5, +2, +3, +5	4	2, 3	sp^3	2	Медь $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ $\text{Ca} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$ $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$	4	1
3	$\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$ $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_3$	а - 4 б - 1 в - 2 г - 3	Азот - 273 л, Кислород - 73,5 л	47 %	6	29,4 %	2	3
4	49 г	44,3 л	56 г	MgCO_3	SiH_4	SO_3	SO_2	NaNO_3
5	37,8 %	Аммиак - 4,42 л Оксид углерода - 7,38 л	136 г/моль Ва	35,5 %	27 г/моль Al	SnO_2 36,7 %	^{203}Tl - 30,79% ^{205}Tl - 69,21%	35,5 г/моль