

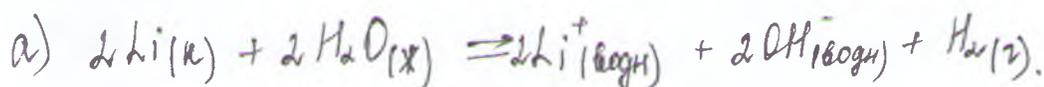


Класс 10 Вариант 7 Дата Олимпиады 16.02.19

Площадка написания ООО "Газпром добыча шельф Норто-Сахалинск"
Газпром-класс.

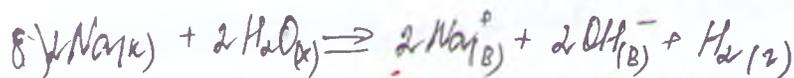
Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	4	2	5	5	1	5	22	двадцать два	

Задание 4. 5 баллов



$$\Delta H_{298}^\circ = \Delta H_{H_2}^\circ + 2\Delta H_{OH^-}^\circ + 2\Delta H_{Li^+}^\circ - 2\Delta H_{H_2O}^\circ - 2\Delta H_{Li(K)}^\circ;$$

$$\Delta H_{298}^\circ = 0 + 2 \cdot (-228,9) + 2 \cdot (-278,5) - 2(-285,8) - 2 \cdot 0 = \underline{-444,2 \text{ кДж/моль}}$$



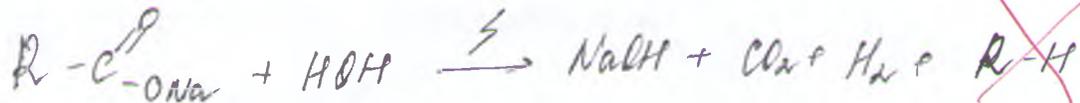
$$\Delta H_{298}^\circ = \Delta H_{H_2}^\circ + 2\Delta H_{OH^-}^\circ + 2\Delta H_{Na^+}^\circ - 2\Delta H_{H_2O}^\circ - 2\Delta H_{Na(K)}^\circ;$$

$$\Delta H_{298}^\circ = 0 + 2 \cdot (-228,9) + 2 \cdot (-239,7) - 2(-285,8) - 2 \cdot 0 = \underline{-365,6 \text{ кДж/моль}}$$

Задание 5.

Общий вид реакции:

1 балл



$$C:H = \frac{84,21}{12} : \frac{15,79}{1} = \frac{7}{7} : \frac{15,79}{7} = 1 : 2,25 \quad | \cdot 4 = 4 : 9$$



~~пентанат натрия~~
пентаноат натрия



