

ШИФР 4 9 8 0 4
 1 1 2 2 3 3 4 4 5 5

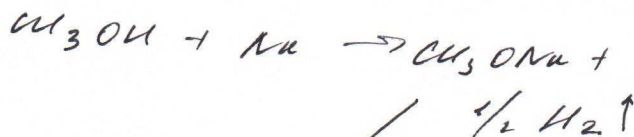
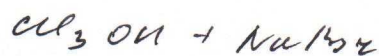
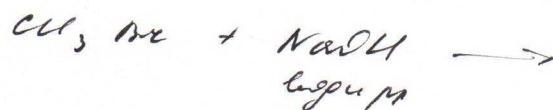
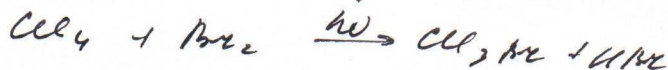
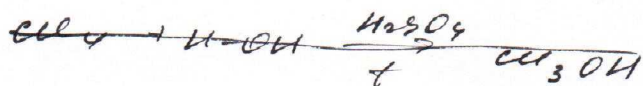
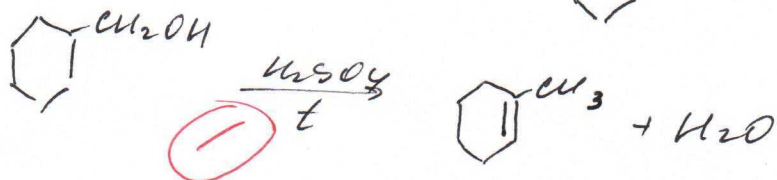
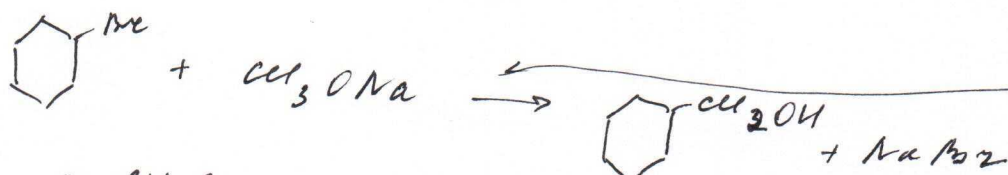
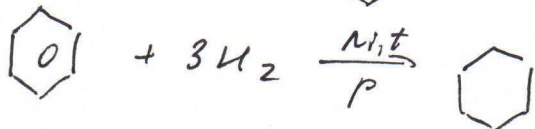
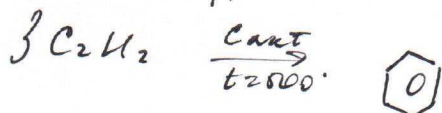
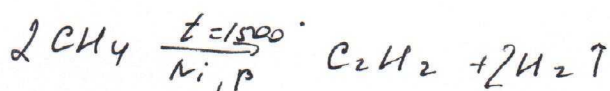
Класс 10 Вариант 1 Дата Олимпиады 16.02.20.
 Площадка написания РГУ НЕФТИ И ГАЗА

Задача	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ		Подпись
											Цифрой	Прописью	
Оценка	2	5	5	3	0	0					15	Пятнадцать	

N 3

$$W(\text{Cu}_2) = \frac{0,1 \cdot 18}{34} \cdot 100\% = 52,9\%$$

N4



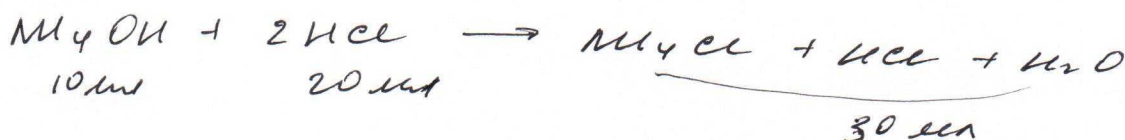
N5

$$\Delta H(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = Q = -\Delta H$$

$$Q = 42,36 \text{ кДж} - (-235,31 \text{ кДж} - 393,51 \text{ кДж} + 42,36 \text{ кДж})$$

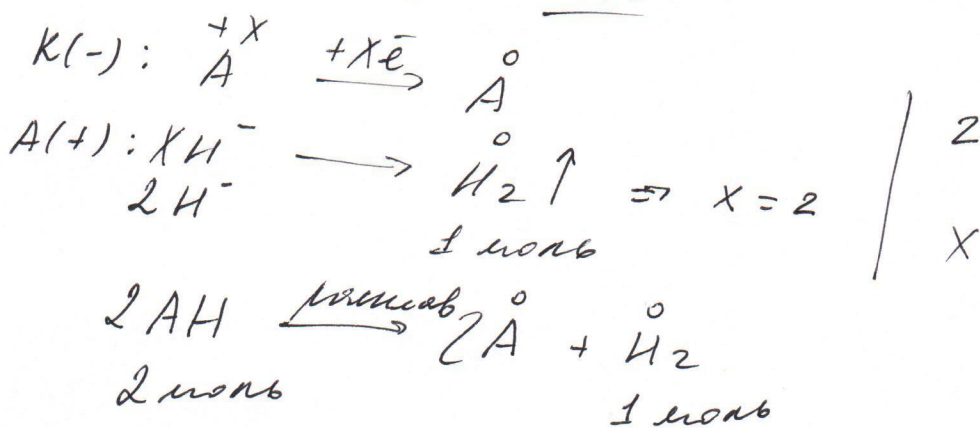
$$Q = +235,31 \text{ кДж} + 393,51 \text{ кДж} - 285,84 \text{ кДж} \neq +42,36 \text{ кДж} = -401,68 \text{ кДж}$$

N6



№ 2.

Так как на море водород, а
 на море промостей только реакция в жет-1
 $\Rightarrow$ водород в жет-1, от $H^- \rightarrow H_2 \uparrow \Rightarrow$
 химическое сфер-е гидрог I - метана
 Водород известной метаны же A:
 $A, H_x \xrightarrow{2x-3} \begin{bmatrix} +x \\ A \\ K(-) \end{bmatrix} \begin{bmatrix} +xH^- \\ A(+1) \end{bmatrix}$



1 моль = 8 г

$M(A) = 8 - 1 = 7 \text{ г/моль} - Li$

