



ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

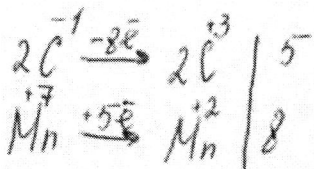
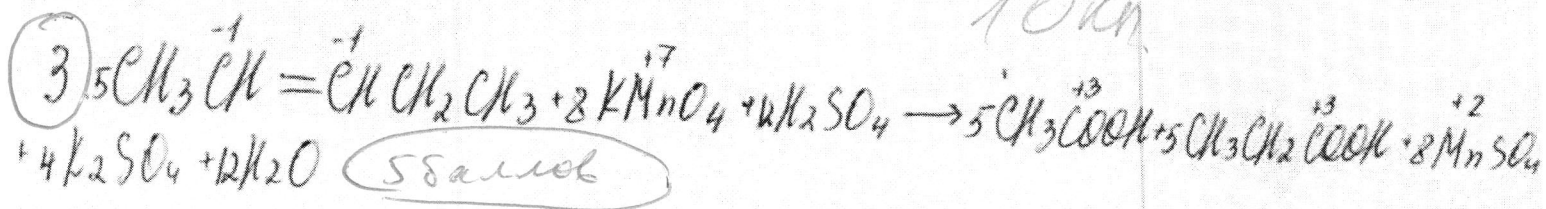
ШИФР 36862

Класс 10 Вариант 7 Дата Олимпиады _____

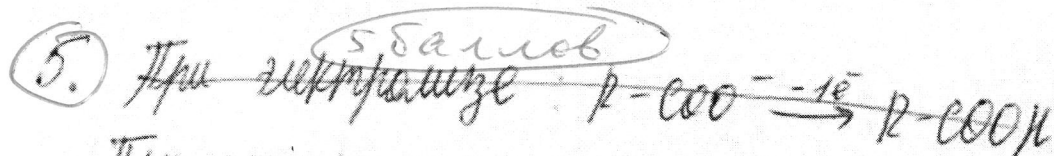
Площадка написания _____

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	3	0	5	4	5	0	17	семнадцать	

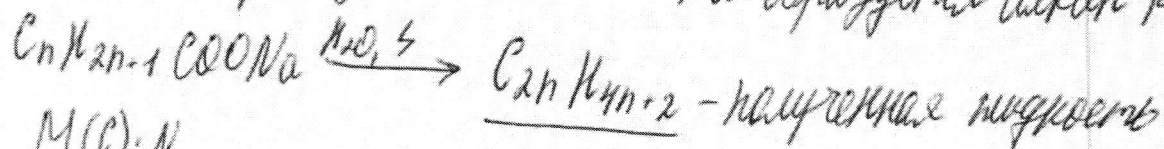
задания №2 и 6 отсутствуют



- 1) а) азот, хлор 3 балла
б) углерод, бор
в) ртуть
г) вольфрам



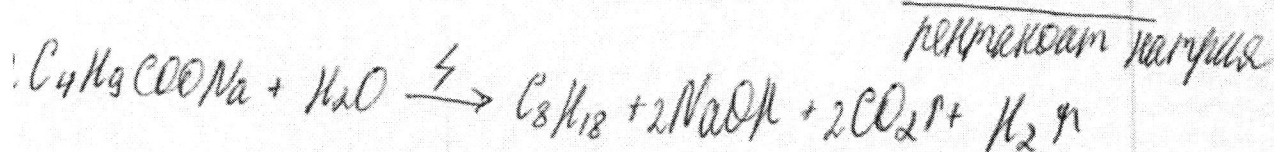
При электролизе соли R-COONa образуется алкан R-R

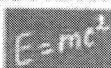


$\frac{M(\text{C}) \cdot n}{M} = 0,8421$ или $\frac{24n}{24n + 4n + 2} = 0,8421 \Rightarrow n = 4$

$28,5n = 28n + 2$

R - C₄H₉, кислота - C₄H₉COOH, соль - C₄H₉COONa





ШИФР 3 6 8 6 2

4. Энтальпия реакции - разность между энергиями образования реагентов и продуктов
4 балла

а) $2 \cdot (-278,5) - 2 \cdot (-285,8) + 2 \cdot 278,5 + 2 \cdot 228,9 = 443,2 \text{ кДж/моль}$

б) $2 \cdot (-285,8) + 2 \cdot 239,7 + 2 \cdot 228,9 = 365,6 \text{ кДж/моль}$
 $- 365,6$
 $- 443,2$

задания 2, 6 отсутствуют