



**ОТРАСЛЕВАЯ  
ОЛИМПИАДА  
ШКОЛЬНИКОВ**

$$(ab)c = a(bc)$$

$$E=mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

**ШИФР** 26391

Класс 11

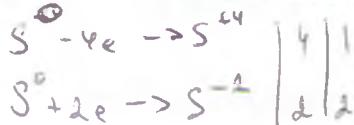
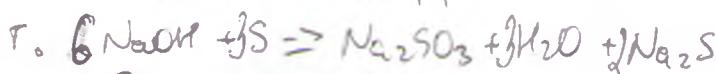
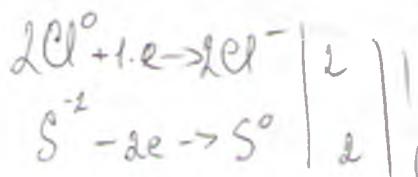
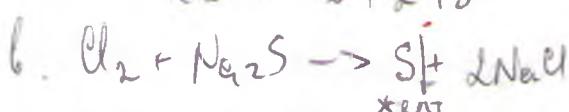
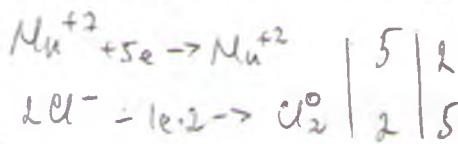
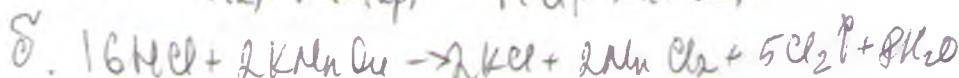
Вариант 1

Дата Олимпиады 24.02.18

Площадка написания КНИТУ

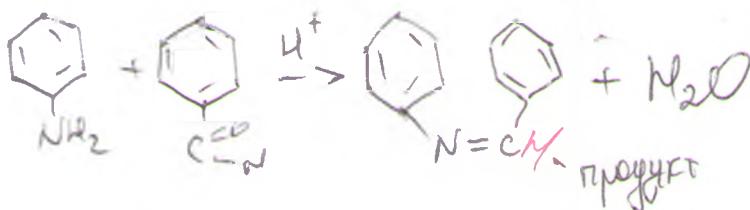
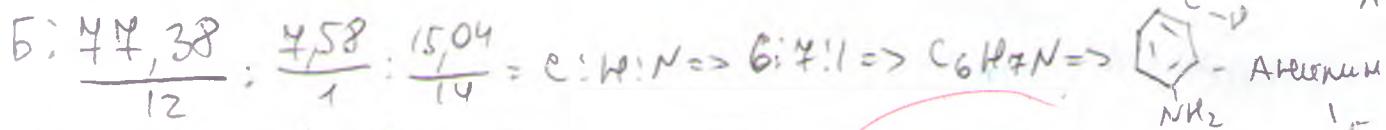
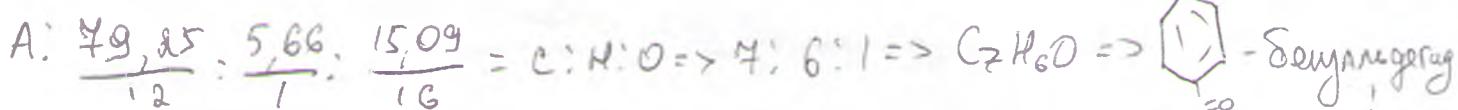
Задача	1	2	3	4	5	6	$\Sigma$	Подпись
	Цифрой	Прописью						
Оценка	5.0 4.0 5.0 3.0 3.0 5.0	25.0	Добавить пять долларов	28.0				

Задача 1.



5,09

Задача 2:



4,0

1 ищет 1



**ОТРАСЛЕВАЯ  
ОЛИМПИАДА  
ШКОЛЬНИКОВ**

$$(a \cdot b) c = a(bc) \quad E = mc^2$$

Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

**ШИФР** 26391

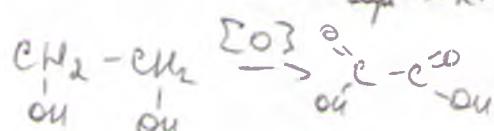
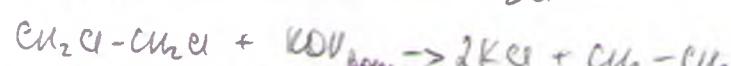
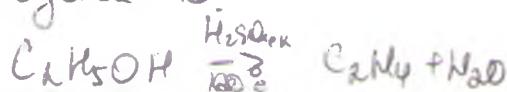
Задача 5.

Крекинг нефти - процесс превращения сложных углеводородов в более простые:  $C_7H_{16} \xrightarrow{t \gg} C_3H_8 + C_4H_10$  (алкот.  $\rightarrow$  Алкан + Алкен) происходит разрыв связи, но всем возможным способом.

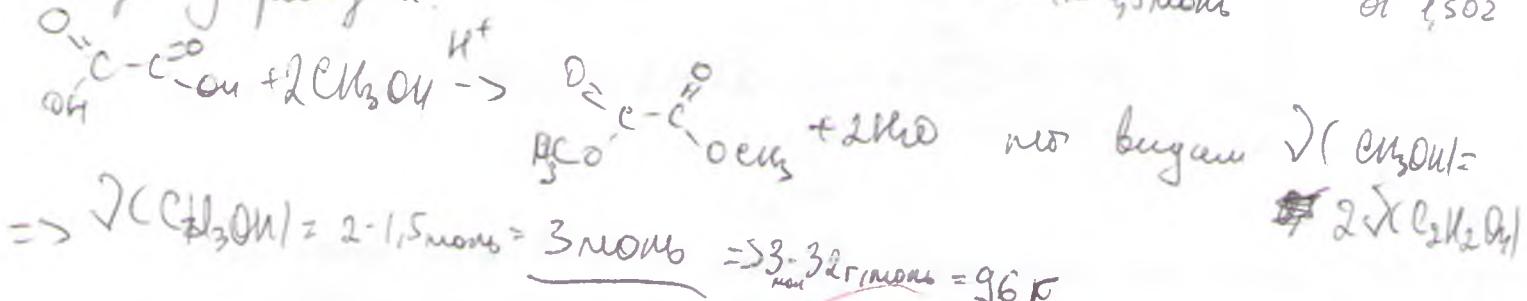
$C_7H_{16} \xrightarrow{t \gg} H_3C-CH_2-CH_3 + H_3C-CH=CH_2$  и другие вероятные реакции. Бензин при такой перегонке более калорийный, т.к. не имеет присоединенных и разрывших заграждений. Прямая перегонка тугоплавких крекинговых катализитических крекингов позволяет получить бензин более высокого качества.

(3,0)

Задача 6.



Через эту реакцию:



Через эту путь синтеза убиваем лишний ион водорода, но видим  $\nabla(C_2H_2O_4) = \nabla(C_2H_5OH) = \nabla(C_2H_2O_4) = \nabla(C_2H_4)$ .  
 $\Rightarrow \nabla(C_2H_2O_4) = \nabla(C_2H_5OH) = 63 \text{ г}$   
 $\Rightarrow \nabla(C_2H_2O_4) = \frac{96 \text{ г}}{1,5 \text{ моль}} = 64 \text{ г}$  или  $\nabla(C_2H_2O_4) = 64 \text{ г}$  от  $C_2H_4$

Ответ:  $\nabla(C_2H_5OH) = 3 \text{ моль}$   
 $m(C_2H_5OH) = 96 \text{ г}$

(5,0)



ОТРАСЛЕВАЯ  
ОЛИМПИАДА  
ШКОЛЬНИКОВ

(a,b)c=a(bc)

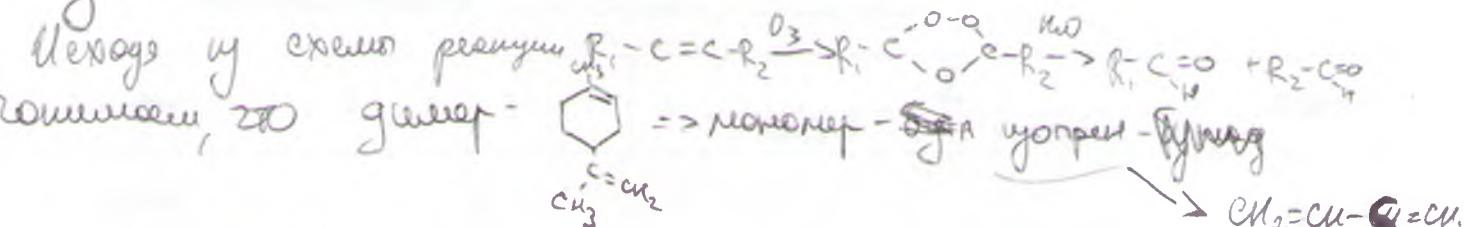
$E=mc^2$



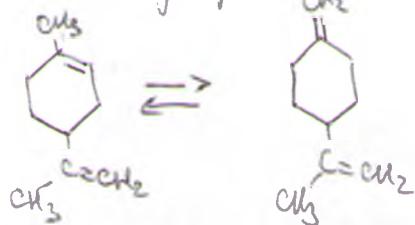
Использовать только эту сторону листа,  
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 26391

Задача 3.



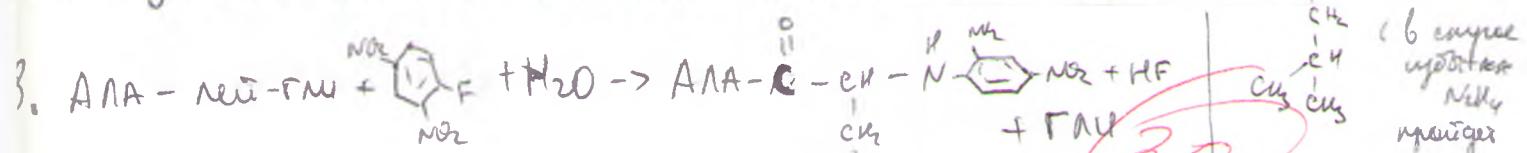
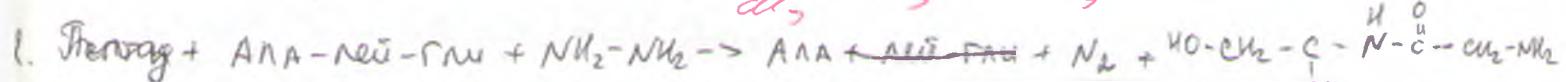
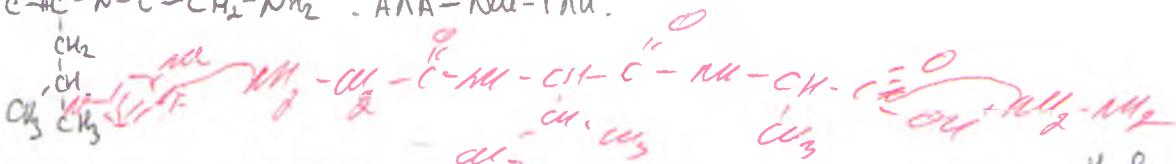
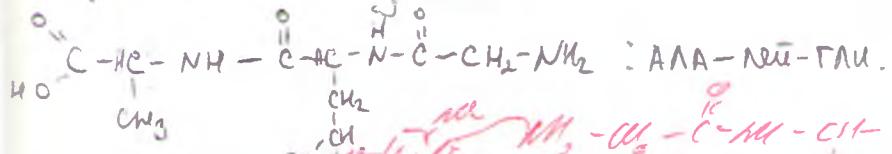
Дипентен-может получит путем димеризации изопретена:



5.0

Задача 4.

Строение пептида:



6 спире  
щебечка  
НДК  
прайд  
Бост. ч  
бимар  
СО групп  
и

3.0

1. Ст не очень понял суть вопроса, поэтому: N-концевую ио можно  
разделить + HCl  $\Rightarrow$  она будет отличаться от других, более гидрофобных  
кристаллизации, если ~~разделить~~ оставшиеся ио легче прокристаллизовать.

C-концевую ио можно обнаружить, если соед группа присоединена  
в водик и любым другим ио содержащим в нем  $\Rightarrow$  при ~~разделении~~  
кристаллизации ио ее обнаружим.

N-концевая бромидометицил с 2,4-диметилфторотрифторметилом

C-концевой бромидометицил с тетрафторадаманом 2