



ОТРАСЛЕВАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ

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

$$E=mc^2$$



ШИФР

104411

0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

Бланк олимпиадной работы

Класс 11 Вариант 6 Дата Олимпиады 19.02

Площадка написания РГУ нефти и газа (ИГиЛ) имени
С.М. Буденного

ОЦЕНКА

(заполняется проверяющим)

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

Бланк олимпиадной работы

5) $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ — $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $2(\text{C}_2\text{H}_2) = 18,5$
 $2\text{C}_2\text{H}_2 \xrightarrow{5\text{O}_2} 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \Rightarrow 2(\text{C}_2\text{H}_2) = \frac{2}{10} \approx 20,5 \text{ моле}$
 $2(\text{C}_2\text{H}_2) = \frac{850}{22,4} \approx 37,9 \text{ моле}$
 По формуле в-ва $\rightarrow$ C_2H_2

8) $\text{HCl} - 314$

$2,1 \cdot 27 = 2,7$ 

2) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$
 1) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$

$\text{Br}_2 = 400,2 \text{ 100\%}$

$m.p. \text{ в-ва} = 400,2 \cdot 0,4 = 160,1$
 $\frac{2(\text{C}_2\text{H}_4)}{\text{Br}_2} = 28 \text{ моле}$

$\text{C}_3\text{H}_6 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_6\text{Br}_2$



2) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

$\frac{2(\text{CO}_2) = 23,52}{22,4} \approx 1,05 \text{ моле}$





C

~~$$2\text{Al}^{(3)} + 3\text{O}_2^{(2)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$$~~

$$2\text{Al}^{(3)} + 3\text{O}_2^{(2)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3^{(6)}$$

~~повысить~~ ~~17~~ в ~~се~~ ~~уменьшает~~ ~~давление~~ ~~в~~
в сторону обратное решение.