

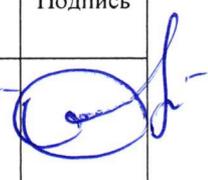
Бланк олимпиадной работы

Класс 9 Вариант 3 Дата Олимпиады 19.02.23

Площадка написания Ульяновский государственный технический университет

ОЦЕНКА

(заполняется проверяющим)

Задача	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ		Подпись	
											Цифрой	Прописью		
Оценка	20	7	10	8	10	4	12	10				81	восемьдесят один	



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

$$E = mc^2$$



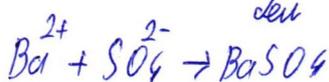
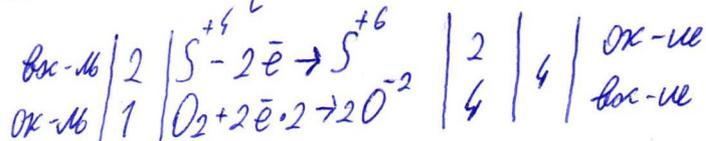
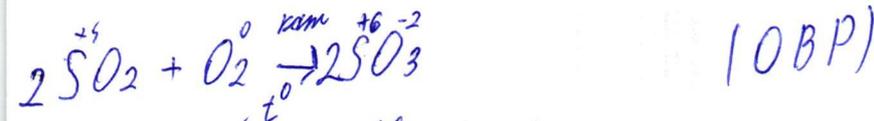
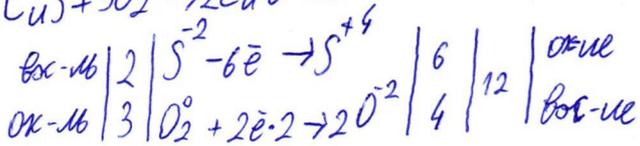
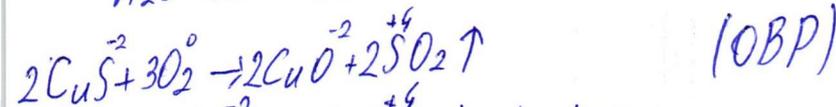
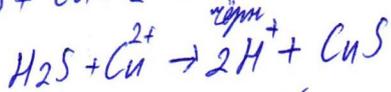
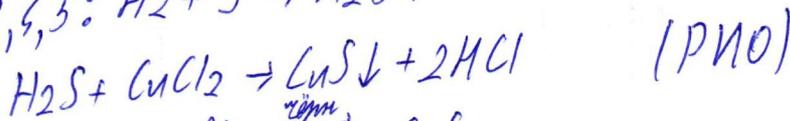
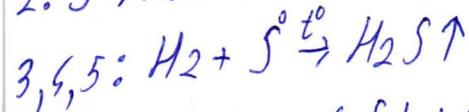
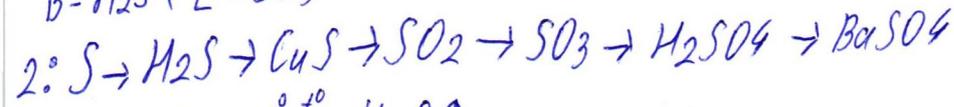
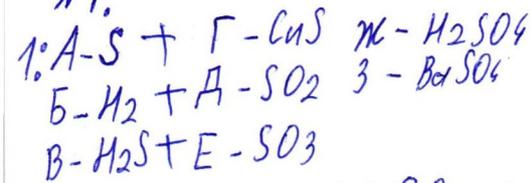
ШИФР

111222

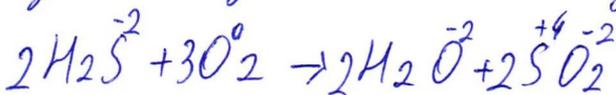
0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

Бланк олимпиадной работы

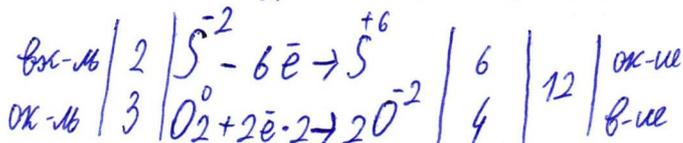
№1.



горение жидкого топлива соединения В:



(OBR) +



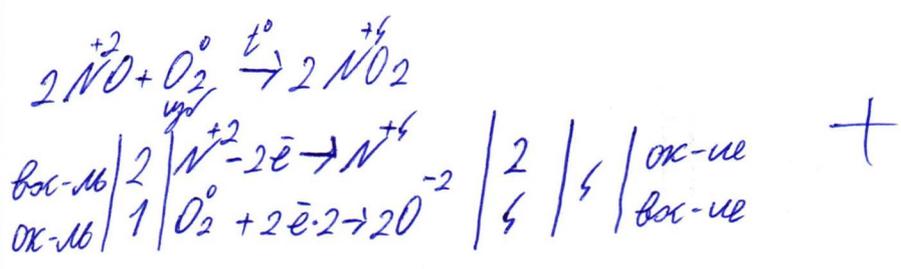
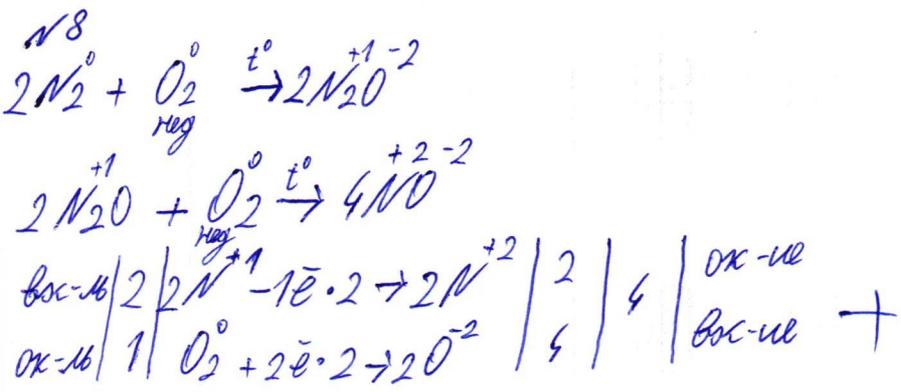
Σ 200.

Бланк олимпиадной работы

$N=7$
 Li - элемент I (A) гр (II периода, 2 ряда), S элемент
 $n=3$ (квантовый номер) \uparrow
 $N_e=3$ (число e^-) \uparrow
 $N_p=3$ (число p) \uparrow
 $N_n=4$ (число нейтронов) $N_n = A_r - N_p = 7 - 3 = 4$
 $A_r = 7$ (число протонов) (число атомов)



оксид: Li_2O
 гидроксид: $LiOH$
 проявляют основной характер (щелочной)
 ≤ 120



продолжение на 5 листе



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

$$E = mc^2$$



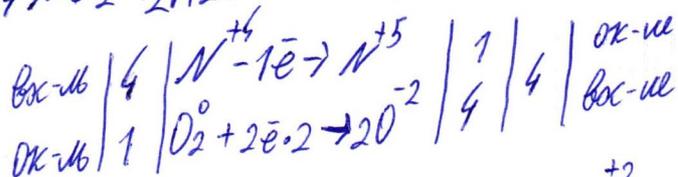
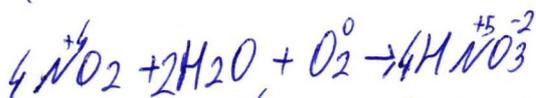
ШИФР

111222

0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

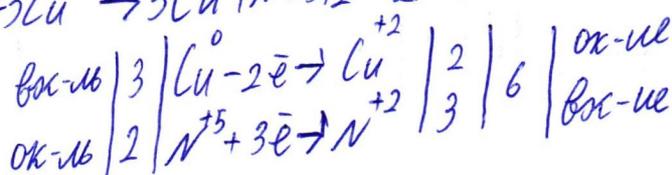
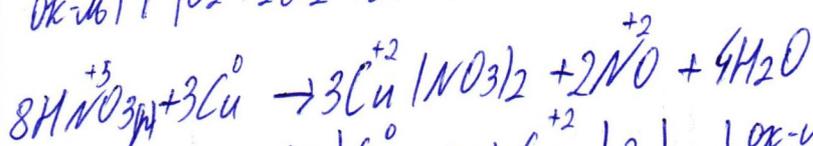
Бланк олимпиадной работы

№8)



↑

↑



Σ 800.

№2

Металл - Cu + 75.

$$\Delta S_{298}^\circ = \Delta S^\circ(\text{NO}_2) + 4S^\circ(\text{H}_2\text{O}) - \Delta S^\circ(\text{NO}) \cdot 2 = 75,5 + 70 - 64,76 \cdot 2 = 17,18 \text{ Дж / (моль} \cdot \text{K)}$$

Ответ: $\Delta S_{298}^\circ = 17,18 \text{ Дж / (моль} \cdot \text{K)}$ + Σ 800.