

Бланк

для ответов на задания Республиканского интернет – конкурса по химии «Химик _ON»
для обучающихся 7-8 классов общеобразовательных организаций

от команды _____
(наименование общеобразовательного учреждения, района или города)

I уровень

Задание	1.	2.	3.	4.
Ответ	Г	А, Б	В	Б

II уровень

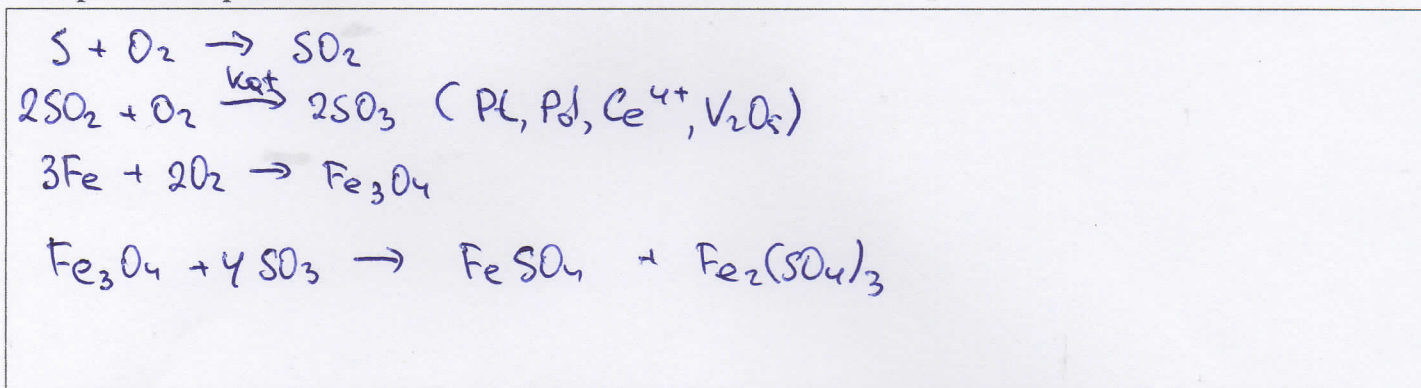
Задание	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.
Ответ	Б	А	Б	Г	В	Б	А	В	Г	В

III уровень

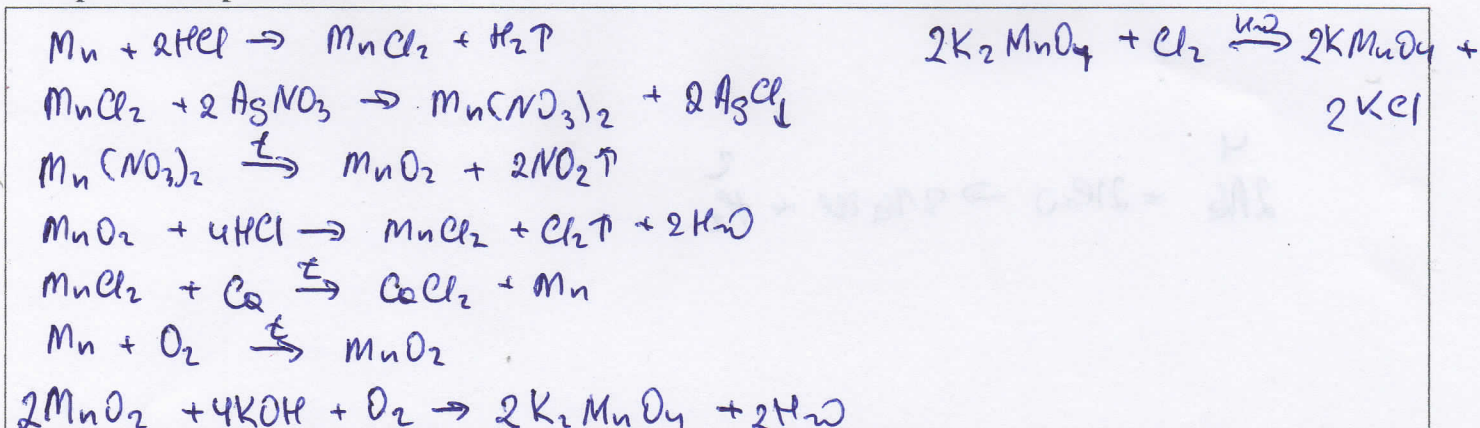
1.

Элемент	Элемент с наибольшей молярной массой	Элемент с наивысшей степенью окисления
Ответ	$K_2Cr_2O_7$	$KMnO_4$

2. Уравнения реакций:



3. Уравнения реакций:



4. Ответ: $Ti(Si)_4$

Аргументация:

$$MS_n; M, n = ? \quad w_M = 8,62\%, \quad w_S = 100 - 8,62 = 91,38\%$$

$$w(S) \quad 91,38 - 126,9 \quad x = \frac{8,66 \times 126,9}{91,38} = 11,97$$

$$w(M) \quad 8,62 - x$$

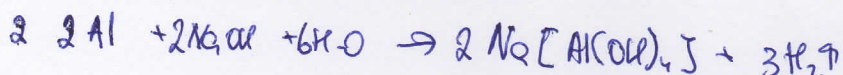
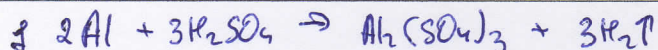
$n=1 \Rightarrow C \Rightarrow CS$ не существует

$n=2 \Rightarrow Mg \Rightarrow MgS_2$ существует, но его не окисляют сульфидом и серой

$n=3 \Rightarrow 36$ нет как-то. $n=4 \Rightarrow Ti \Rightarrow TiSi_4$ окисляется сульфитом. $TiSi_4$

5. Ответ: _____

Расчет:



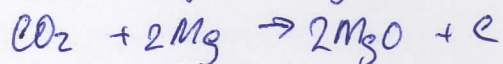
1 моль (27г) Al образует 1,5 моль H_2 в обоих случаях

IV уровень

1.

1 газ	2 газ
N_2O - закись азота	CO_2 - углекислый газ $M_r = 44$ г/моль

Реакции горения металлического магния в данных газах:

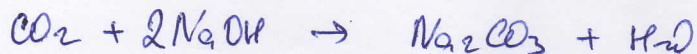


Газы CO и N_2 ($M_r = 28$ г/моль)
не горят!

Т.к. Mg в N_2 не горит!
и азот является простым веществом
(в условии только простое вещество)

С щелочами взаимодействует газ _____

Аргументация:



N_2O не реагирует с щелочами

Руководитель _____

(Подпись)

(Ф.И.О.)

«06» декабря 2018 года