



3101380311266

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание политология русский язык
 социология физика химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия И Ш А Л И Н А

Имя В А Р В А Р А

Отчество В Я Ч Е С Л А В О В Н А

Дата рождения 11 11 2004

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория А 3

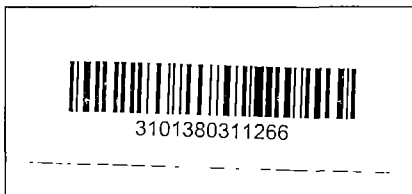
Телефон 8 9 9 2 0 0 1 0 5 3 2

Дата 02 03 2020

Подпись

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> политология	<input type="checkbox"/> русский язык
<input type="checkbox"/> социология	<input type="checkbox"/> физика	<input checked="" type="checkbox"/> химия

Класс

<input type="checkbox"/> 8	<input checked="" type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input type="checkbox"/> 11
----------------------------	---------------------------------------	-----------------------------	-----------------------------

Заполняется организаторами

Количество доп. листов _____ Замена ручки да

Время выхода с _____ : _____ до _____ : _____

Примечание _____

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	9	1	0	13	12					
Балл члена жюри №2	9	1	0	13	12					
Номер задания	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Балл члена жюри №1										
Балл члена жюри №2										

Итоговый балл 35

Подпись
члена жюри №1

Подпись
члена жюри №2

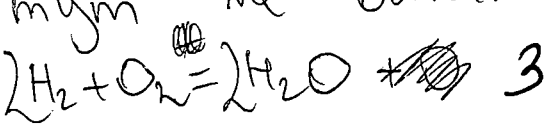
Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



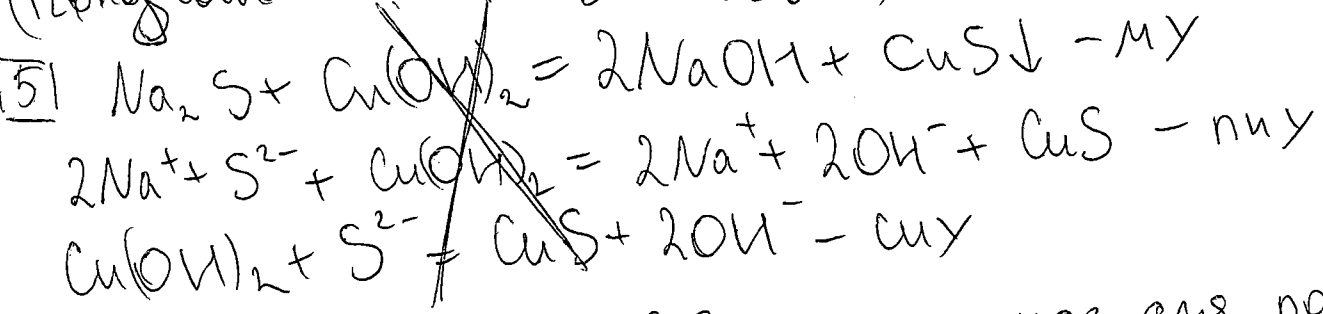
105

14) H_2 - водород, ~~самый легкий~~ самый легкий элемент с ~~самой~~ ^{маленькой} массой 1 г/моль. Однако водород - сильный восстановитель, и при контакте с кислородом ($H_2 + O_2 =$ "гремучая смесь") и калием даже небольшой искры, тут же выхивает ~~из~~, из-за чего все воздушные смеси ~~горят~~ ^{сгорают}.



135

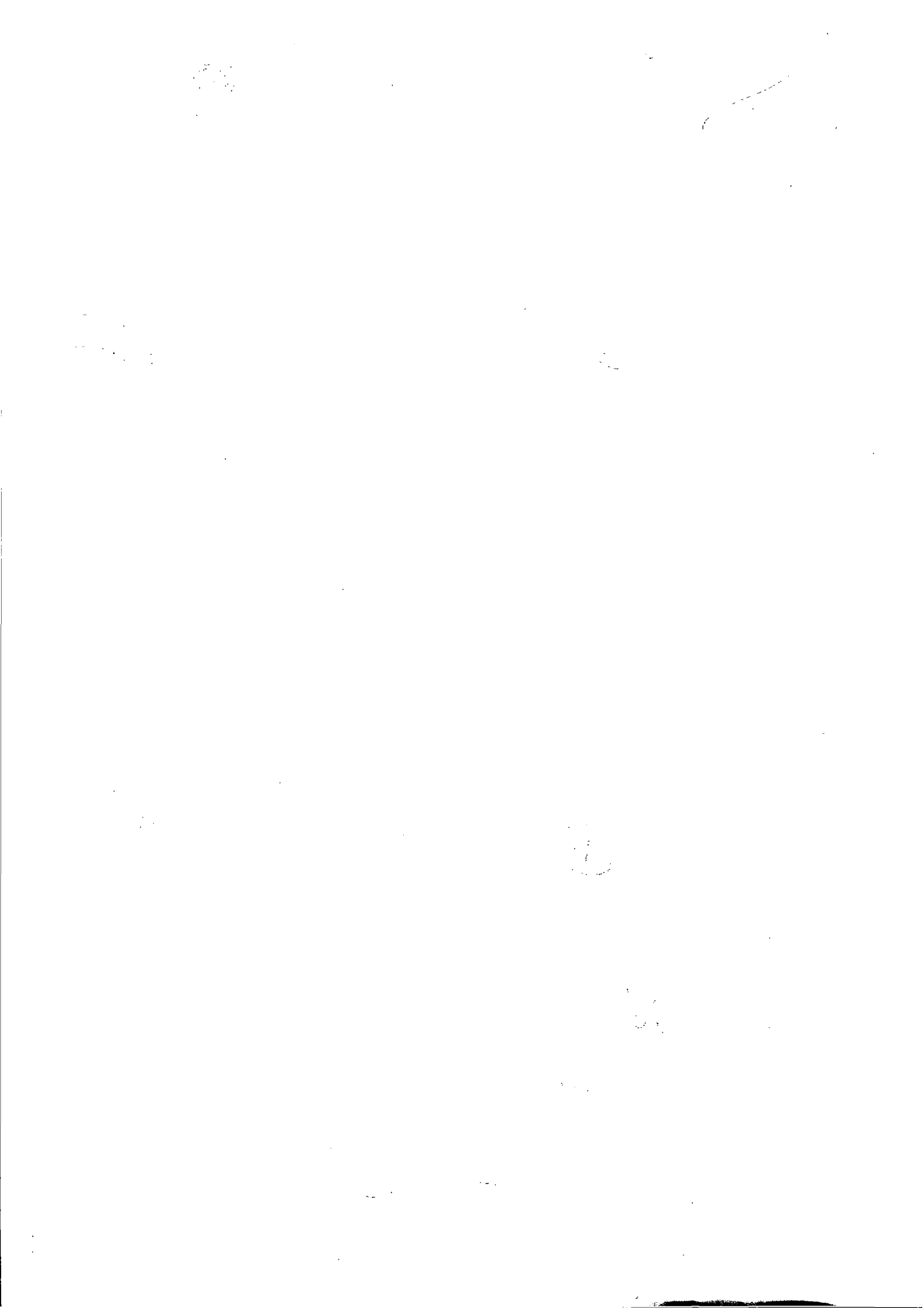
На замену ему пришел гелий (He) - 2ой элемент в периодической таблице Менделеева, инертный газ. Однако использовать его крайне невыгодно, т.к. этот газ можно добыть в больших кол-вах. (Производят его из воздуха, где он содержится менее 0,1%)



12) фенол-органитическое в-во, используемое для производства фенолорталеина - индикатора ^{фенол} красителей. Этанол - C_2H_5OH (10) нужно добавить ~~этанол~~ ионы H^+ к фенолу, из-за чего ~~р-р~~ раствор приобретает малиновую окраску, а в случае с этанолом ~~цвет не изменится~~ ^{цвет не изменится}.

11) металл Al 55
 • реагирует с кислотами
 $2Al + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2 \uparrow$ 25
 • реагирует с солями / оксидами, в которых цен металла выше Al (ряд активности Me)
 $2Al + 3Cu(OH)_2 = 2Al(OH)_3 + 3Cu$ 25

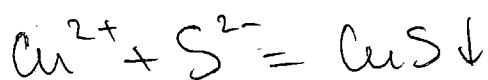
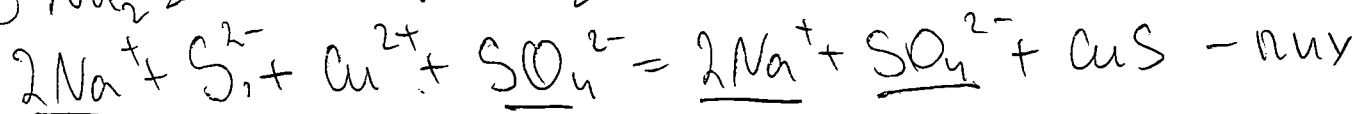
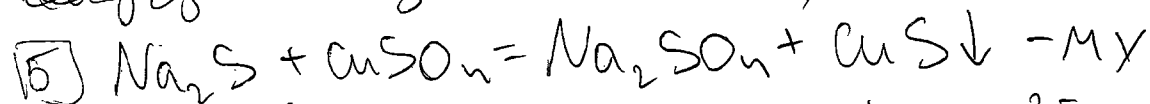
95



Бланк ответов

Главное применение алюминия в промышленности - алю-
минотермия, т.е. восстановление других металлов из их оксидов
при нагревании.

13] Sn, ⁰Os, которого делают позолоту (~~серебро~~) серебри-
олова), т.к. у него такой же цвет, как у золота и близкая
так же, золото можно спутать с пиритом (железные
сера) - FeS₂, по значению атомная масса



125



Бланк ответов

