

ТЕСТОВЫЕ ВОПРОСЫ
ПО ПРЕДМЕТУ “РУССКИЙ ЯЗЫК” ДЛЯ ВСЕХ НАПРАВЛЕНИЙ БАКАЛАВРИТА С УЗБЕКСКИМ ЯЗЫКОМ ОБУЧЕНИЯ

1	Что такое тело?
2	Что такое вещество?
3	Что такое молекула ?
4	Что такое атом?
5	С жёсткостью воды связано наличие каких из следующих ионов?
6	Кто ввел понятие атома в науку?
7	Кто ввел в науку атомно-молекулярное учение?
8	Как называется состав тела?
9	В зависимости от типа и вида молекул, составляющих вещество, вещества делятся на следующие виды:
10	Что такое смеси ?
11	Что такое чистое вещество?
12	Что такое простое вещество?
13	Что такое сложное вещество?
14	Найдите ответ на вопрос смешанные вещества?
15	Найдите ответ на вопрос чистое вещество?
16	Что означает слово «химия»?
17	Смеси обладают переменным составом и не могут быть разделены на чистые вещества с помощью каких физических методов?
18	На какие виды делятся простые вещества?

19	Простые вещества, которые ковкие, блестящими, проводящими тепло и электрический ток?
20	Определите металл в жидком агрегатном состоянии?
21	Самый тяжелый металл
22	Самый легкий металл?
23	Самый активный металл?
24	Самый распространенный металл?
25	Самый трудно сжижаемый металл?
26	Самый мягкий металл?
27	Вещества, которые не ковкие, негорючие, хорошо или почти полностью непроводят тепло и электрические токи?
28	Какая из следующих жидкостей хорошо проводит электрический ток?
29	Определите неметалл в жидком агрегатном состоянии?
30	Какие элементы при образовании простых веществ пишутся в молекулярном виде?
31	Что называется валентностью?
32	Какие значения валентности могут принимать химические элементы?
33	Элементы имеющие неизменяемую валентность 1?
34	Определите химические явления:
35	Определите химические явления из:
36	Что такое реакция распада?
37	Определите строку, в которой правильно дано определение закона постоянства состава?
38	Определить строку, в которой правильно дано определение закона сохранения массы вещества?
39	Определите ряд, в котором правильно дано определение закона объемных отношений?
40	Определите ряд, в котором правильно дано определение закону Авогадро?

41	В нормальных условиях, давление (кПа) и температура (К)?
42	Определите строку, в которой указано число Авагадро?
43	Что такое оксид?
44	Какие вещества называют основанием?
45	Какие гидроксиды обладают амфотерными свойствами?
46	Какие вещества называют кислотами?
47	Укажите самый слабый гидроксид в следующем ряду.
48	Каком изменяется кислотность в ряду HF → HCl → HBr → HI ?
49	Найдите правильное выражение понятия изотонов в ответах ниже..
50	Найдите правильное выражение понятия изотопов в следующем .
51	Найдите правильное выражение понятия изобары из ответов ниже.
52	В ряду инертных газов He-Ne,-Ar-Kr-Xe-Rn как меняется потенциал ионизации, атомный радиус и температура плавления?
53	Определите пару элементов со схожими химическими свойствами.
54	В ряду Li, Na, K, C, N, O, F Как изменяется электроотрицательность атомов элементов?
55	В ряду H Li, Na, K. Как изменяется энергия ионизации атомов?
56	Найдите ряд убывания электроотрицательности.
57	Определить порядок изменения атомного радиуса и потенциала ионизаци элементов сверху вниз в основной группе таблицы Д.И. Менделеева?
58	Как изменяется электроотрицательность в следующей ряду? I;Br;Cl;F;O;N;C;B
59	Изменение электроотрицательности атомов в периодической таблице элементов Д.И. Менделеева?
60	Равномерно распределены частицы одного вещества среди частиц другого вещества называется?
61	Правильное описание ортофосфатной кислоты?

62	Какая строка содержит только сильные электролиты?
63	Определите строку слабых электролитов.
64	Что из перечисленного ниже является инертным газом?
65	Какой элемент обладает наибольшей электроотрицательностью?
66	Какая связь между Na и Cl?
67	Что из перечисленного ниже считается сильной кислотой?
68	Какое состояние имеет определенный объём но не имеет определенную форму?
69	Найдите ряд физических процессов.
70	Какой ряды не имеют химических процессов.
71	В каком случае давление газов увеличивается?
72	При каких условиях образуется ионная связь?
73	Металлическая связь возникает между
74	Определите строку, состоящую из неметаллических элементов.
75	Определите строку, состоящую из только металлических элементов.
76	Определите элемент, не имеющее изменений в аллотропной форме.
77	Определите строку, в которой указаны только химические элементы.
78	Отображение ряда простых веществ.
79	Что такое раствор?
80	Найти ряды оксидов.
81	Сколько групп в периодической таблице элементов?
82	Сколько элементов в периодической таблице элементов?
83	Сколько периодов существует в периодической таблице элементов?

84	Что такое группа?
85	Кто является автором периодической таблицы элементов?
86	Сколько металлов и сколько неметаллов содержится в периодической таблице элементов?
87	Что такое понятие моль?
88	Что называется молярным объемом газа?
89	Определите характерные свойства неметаллов. 1) S-элементы; 2) d-элементы; 3) высокое значение электроотрицательности; 4) Большинство
90	Какие ряды элементов находятся в порядке возрастания электроотрицательности?
91	Как можно получить еще один атом элемента из одного атома элемента?
92	Какие из следующих орбиталей не существуют?
93	Укажите полный энергетический уровень, в которой количество электронов максимально
94	Максимальное количество электронов в s-орбитале во всех энергетических уровнях?
95	Максимум количества электронов в "d" подуровне?
96	Максимальное количество электронов в f подуровне?
97	Максимальное количество внешних электронов в третьем периоде?
98	В каких из нижеприведенных орбиталей электроны будут иметь энергию связи с ядром примерно равную друг другу?
99	По какой формуле можно рассчитать максимальное количество электронов в каждой энергетической ступени?
100	Которые орбитали заполняются сначала 6s или 4f; и 5p и 4d?
101	Какие квантовые числа определяют энергию электрона?
102	Какое квантовое число определяет форму электронного облака?
103	Свойства молекулярных веществ, составленных за счет ковалентных (неполярных) связей, корректно указаны, в каком ответе?
104	Какие типы химических связей присутствуют в воде?
105	Ковалентная неполярная связь образуется между атомами элемента?

106	В каких молекулах атомы связаны полярной ковалентной связью?
107	Какое свойство характерно для веществ, состоящих из молекул с неполярной связью?
108	Какое из перечисленных ниже соединений содержит донор-акцепторную связь?
109	В каком состоянии орбитали перекрываются при образовании π-связей p?
110	Какова природа новой связи образующегося при связывании молекулы воды с протоном?
111	Что такое гидролиз солей?
112	Можно ли записать реакцию гидролиза в ионной форме?
113	В чем основное сходство в атомной структуре элементов IV группы?
114	Сколько электронов находится в самом наружном слое углерода?
115	Какой тип химической связи имеет самую высокую электропроводность среди твердых веществ?
116	Если в образовании химической связи участвует, пустая орбиталь внешнего энергетического уровня второго элемента и первый элемент с
117	Какова геометрическая форма молекулы силана?
118	Какая гибридизация центрального атома в молекулах CH_4 и NH_3?
119	Какие вещества имеют молекулярную кристаллическую решетку?
120	Какую кристаллическую решетку формируются самые твердые и сложно сплавляющиеся вещества?
121	Какая кристаллическая решетка у сухого льда (CO_2)
122	Каково строение пространственного состояния поваренной соли?
123	Укажите вещество с высокой температурой плавления и стабильностью фазового состояния
124	Если вещество хорошо проводит электрический ток в твердом и жидком состоянии, то какова его кристаллическая решетка?
125	Какими свойствами обладают металлы
126	Что показывает сумма протонов и нейтронов в атоме?

127	Свойство кристаллической решетки атома?
128	В каком из следующих пунктов правильно описано валентность элемента? Валентность это...
129	Какова валентность йода в периодовой кислоте?
130	Чем определяется валентность в ковалентной связи?
131	Что такое скорость химической реакции?
132	Что из низеперечисленного правильно интерпретирует принцип Ле Шателя?
133	Из каких основных компонентов состоит атом?
134	Найдите сильных электролит.
135	Укажите самой сильной электролит?
136	Какие из веществ не диссоциированы на ионы?
137	Какие из неорганических соединений обладают слабыми электролитными свойствами в водной среде?
138	Укажите электролиты
139	Определите наиболее сильный ряд электролитов
140	Какие химические связи содержатся в электролитах?
141	Какова природа оксида хрома(VI)?
142	Какие вещества изучает органическая химия?
143	К каким веществам относятся электролиты?
144	Что говорит о внешнем электронном слое атома?
145	Как возникает ковалентная связь?
146	Укажите сильный электролит из следующих веществ.
147	Что означает утверждение существует три изотопа кислорода?
148	К какому периоду, ряду и группе относится элемент с порядковым номером 37?

149	Самый тяжёлый металл?
150	Найдите элемент и его порядковый номер конечная конфигурация электронов $4s^2 4p^1$?
151	Найдите элемент у которого внешний энергетический уровень имеет следующую конфигурацию $3s^2 3p^3$?
152	Определите наименование элемента, если электронная конфигурация элемента со степенью окисления +7 равна $1s^2 2s^2 2p^6 3s^0 3p^0$
153	Сколько заполненных уровней и подуровней имеет атом элемента с порядковым номером 20
154	Сколько пустых 3d-орбиталей имеется в нормальном состоянии молекулы хлора?
155	Какова масса молекулы воды?
156	Валентность какого элемента больше его группы?
157	Какие элементы имеют переменные валентности?
158	Какие виды химических связей существуют?
159	Чему равно число электронных уровней атома?
160	На каком основании упорядочены элементы в таблице Менделеева?
161	Укажите d-элементов?
162	Укажите p-элементов
163	Укажите только s-элементы?
164	Укажите f-элементы
165	Как образуется ионная связь?
166	Укажите степень окисления и содержание кислорода в молекуле воды.
167	Какие орбитали не существуют?
168	В каком ответе указана формула для нахождения моль?
169	Найдите ответ, в котором указана масса протонов и заряд

170	Найдите элемент с самой высокой электроотрицательностью.
171	Как называется основная группа I периодической таблицы?
172	Как называется II основная группировка периодической системы?
173	Как называется основная группировка V периодической таблицы Менделеева?
174	Как называется VI основная группа периодической системы?
175	Как называется VII основная группа периодической таблицы Менделеева?
176	Как называется VIII главная группировка периодической системы?
177	Какой самый распространенный элемент во Вселенной?
178	Найдите формулу вещества, в просторечии называемого «марганцовкой».
179	В каком ответе правильно указана формула чилийской селитры?
180	Какие из следующих оксидов являются оксидами неметаллов?
181	Примеры амфотерных оксидов.
182	Какая кислота является кислотой в поджелудочной железе человека?
183	Как изменяется сила кислот в этом ряду HF → HCl → HBr → HI?
184	Какие из следующих газов вступают в реакцию со щелочью?
185	Какие понятия используются для описания периодической таблицы элементов?
186	Какие гидроксиды обладают амфотерными свойствами?
187	У какого из перечисленных ниже веществ свойство основности является наиболее сильным?
188	Указываем формулу серной кислоты.
189	Солью какой кислоты является поташ и бертолетовая соль?
190	Найдите молекулярную массу соли NaCl.
191	Укажите кислоту разлагающую стеклянную посуду кислоты

192	Когда пара солей растворяется в воде, среда становится нейтральной?
193	Какая среда у воды?
194	Какие соли не подвергается а гидролизу?
195	Среде раствор сульфида аммония?
196	Какие соли гидролизуются только за счет аниона?
197	При гидролизе следующих солей образуются следующие соли, Укажите в какой из них образуется щелочная среда?
198	В какой среде происходит гидролиз поваренной соли?
199	Какая соль не меняет свой цвет в воде?
200	Какая соль полностью гидролизуется?
201	Что нужно сделать для усиления гидролиза?
202	Каковы внешние признаки реакции?
203	Найдите степень окисления С в CO_2
204	Что такое химическая кинетика?
205	Какие ионы образуются при диссоциации NaCl?
206	Раствор это?
207	Найти вещества, обладающие как окислительными, так и восстановительными свойствами
208	Что такое электролиты?
209	Какой основной компонент воздуха?
210	Какая группа элементов обладает самым сильным окислительным свойством?
211	Определите, какое изменение наблюдается в головных подгруппах с увеличением атомной массы элементов.
212	Чем изомеры отличаются друг от друга?

213	Изомерия это?
214	Порядковый номер химического элемента?
215	Какое изменение происходит с увеличением атомных масс элементов в периоды?
216	Три частицы, которые определяют свойство атома?
217	Какой цвет имеет фенолфталин в кислой среде?
218	Какие изменения происходят в растворах электролитов?
219	Как определить свойство электропроводности растворов электролитов?
220	Какое явление вызывает распад электролита на ионы в жидкости?
221	Из чего производных галогена используется в медицине для лечения открытых ран?
222	Что такое силан?
223	Найдите формулу метана.
224	Что такое Арсен?
225	Что такое Стибен?
226	Что такое фосфин?
227	соединение каких элементов называют Корборунд?
228	Дюралюминий Как сплав?
229	Как изготавливается бронзовый сплав?
230	Какой сплав называют Латунь?
231	К какому сплаву относится амальгама
232	Постоянная жёсткость воды связана с присутствием солей кальция и магния:
233	Основа минералов рубин и сапфир это?
234	Какова основная задача креолита в производстве алюминия?

235	Карбиды это?
236	Как называется соединение водорода с металлами?
237	Металлы являются легкими при плотности меньше ? г/см³
238	Сколько из известных на сегодняшний день химических элементов являются металлами?
239	Укажите на 2-й по распространенности металл на планете
240	Металл, который лучше всего проводит электрический ток
241	Мышьяк, сурма, висмут в природе находятся в виде
242	Фосфор в природе..стречается в виде?.
243	Укажите самый твердый металл.
244	Укажите основные минералы железа.
245	Какова степень окисления соединений железа?
246	Сколько объемов водорода может растворить палладий?
247	В каких соединениях встречается медь в природе?
248	Что такая царская вода?
249	Что такой меланж
250	Номера актоноидов в периодической таблице от...до
251	Лантаноиды и актониды являются ?.. элементами
252	Какие элементы входят в состав галогенов?
253	К каким элементам относятся халькогены?
254	Какие элементы входят в состав пнектогенов?
255	Какой процент воздуха составляет азот?
256	Термодинамика - это -

257	Объем кислорода в воздухе ...%
258	Изобарический процесс будет...
259	Объемный процент азота в воздухе?
260	Изохорический процесс ... происходит.
261	С каким металлом в обычных условиях взаимодействует азот?
262	Степени окисления азота?
263	Азот в основном используется для получения?
264	Что такое 10-25% раствор нашатырного спирта в воде?
265	Сколько объемов аммиака растворяют в 1 объеме воды?
266	Удобрение, содержащее больше всего азота?
267	Какой восстановитель аммиака?
268	Какой оксид азота является веселящим газом?
269	Какая кислота не выделяет водород при взаимодействии с металлами?
270	В природе азот встречается в форме?
271	Какой нитрат называют селитра?
272	Кто является автором закона, используемого для расчета теплового эффекта химических реакций?
273	Какой фосфор токсичен?
274	Сколько атомов в молекуле фосфора?
275	Какой фосфор используется в индустрии удобрений?
276	Как называются растворы с одинаковым осмотическим давлением?
277	Сколько основной является ортофосфатной кислота?
278	Сколько основной является пирофосфатовая кислота?

279	Валентность фосфора в фосфине??
280	Степень окисления азота в азотной кислоте?
281	Какую кристаллическую решетку имеет алмаз?
282	Состав белого песка, мрамора, мела?
283	Силикатная кислота?
284	Измерения растворенных частиц в коллоидных растворах составляют несколько нм?
285	Как называются растворы размером частиц менее 1 нм?
286	Раствор, который может быть изотоническим по отношению к крови:
287	Основой стекла – является?
288	Какая соль используется для получения стекла?
289	Какой оксид используется для получения хрусталия
290	Что такое негашеная известь?
291	Что такое гашеная известь?
292	Что такое каустическая сода
293	Какие катионы придают воде жесткость?
294	Что такое боксит?
295	Что такое цементит
296	Какова максимально возможная валентность железа в комплексных соединениях?
297	Какое вещество образуется в результате реакции концентрированной азотной кислоты с медью?
298	Какая кристаллическая решетка у молекулы фосфора?
299	Какова степень окисления атома углерода в молекуле CO?
300	Почему температура кипения фтористого водорода выше, чем у хлористого водорода?

301	Как изменяется растворимость газов в воде при повышении температуры?
302	Какие оксиды вступают в реакцию непосредственно с водой?
303	Как изменяется электроотрицательность элементов с увеличением порядка элементов в периодах?
304	Какая жидкость хорошо проводит электрический ток?
305	Сколько валентных электронов содержится в элементах основной группы VI группы?
306	Какой из следующих параметров всегда остается неизменным при проведении химических реакций?
307	Что такое индикатор
308	Каково значение водородного показателя воды?
309	Вода имеет ... среду.
310	Металлический натрий вступает в реакцию с водой с образованием консервированного соединения натрия?
311	Раздел химии, изучающий скорость и равновесие химических реакций:
312	Реагент, снижающие скорость реакции:
313	Агенты, увеличивающие скорость реакции за счет увеличения активности катализатора
314	Как меняется скорость реакции с повышением температуры?
315	Как меняется скорость реакции с увеличением концентрации?
316	Окисление- это:
317	Востановление — это:
318	Давление пара растворителя над раствором:
319	Автор закона, описывающего изменение давления пара над раствором:
320	Изотонический раствор:
321	Кто является автором выражения зависимости от температуры с однородной скоростью реакции?
322	Факторы, определяющие невозврат реакции:

323	Кислород проявляет восстановительные свойства при реакции с веществом?
324	Какой из следующих элементов не имеет восстановительные свойства?
325	Формулы перекиси водорода
326	Бертолетовая соль это.
327	Какова степень окисления кислорода в воде?
328	Найдите формулу веселящего газа.
329	Валентности азот?
330	Проявляют самую сильную кислотность.
331	Когда раствор хлорида калия электролизуется, какое вещество отделяется в катоде?
332	Закон Генри гласит, что растворимость газов зависит от следующей величины:
333	Какое вещество образуется в катоде при электролизе воды?
334	Найдите формулу мела, мрамора.
335	Реакции, идущие с тепловыделением....
336	Предел изменения pH:
337	Уравняв реакцию $Na + H_2 = NaH$ найдите сумму всех значений.
338	Какова реакция сжигания угля?
339	Эквивалент молекулы воды?
340	Что из перечисленного нерастворимо в воде?
341	К каким соединениям применим закон Авогадро?
342	Заряда нейтрона равен?
343	Масса вещества с плотностью 2 относительно воздуха?

344	Какое вещество имеет атомно-кристаллическую решетку?
345	Что такое адсорбция?
346	Определите аллотропическую форму углерода из следующих вариантов.
347	Валентность серы в серной кислоте?
348	Определение кристаллической решетки соли NaCl
349	Укажите амфотерный оксид
350	Заряд и масса электрона ?
351	10 г соли растворяют в 10 г воды. Процентная концентрация раствора?
352	Определите положение S в периодической системе.
353	Какая из следующих частиц имеет отрицательный заряд?
354	Выберите элемент, в ядре которого есть 9 протонов и 10 нейтронов.
355	Сколько изотопов элемента водорода существует?
356	Какая из следующих формул подходит для серной кислоты?
357	Какая из следующих формул относится к азотной кислоте?
358	Какая из следующих формул применима к поваренной соли?
359	Молекулярная масса поваренной соли.
360	Как изменяются массы при движении от F к At в периодической таблице Менделеева?
361	Найдите молекулярную массу уксусной кислоты.
362	Сколько электронов в элементе кислород?
363	Какова функция катализатора?
364	$N = \frac{m}{M}$ Какая величина находится с помощью этой формулы?

365	Когда была изобретена периодическая таблица?
366	Какие периоды являются малыми?
367	Порядковый номер у элемента водорода?
368	Что называется растворителем?
369	Растворенное вещество это....?
370	Найти молекулярную массу KCl.
371	Растворы или расплавы, проводящие электрический ток..... называется.
372	Растворы или расплавы не проводят электрическую называется.
373	Какие вещества входят в группу углерода?
374	В какой группе находится группа углерода в таблице Менделеева, и из скольких элементов они состоит?
375	Спирт, который ослепляет
376	Температура кипения раствора углеводов по сравнению с чистым растворителем составляет:
377	К легким металлам относятся?
378	Физические свойства алюминия?
379	Сколько элементов было известно на момент открытия периодической таблицы?
380	Значение слова атом
381	Какой элемент в переводе с английского означает «солнце»?
382	Что означает название элемента кобальта.
383	Электронное строение металла??
384	Элемент с аллотропными вариациями формы
385	Самое твердое вещество в природе
386	Выберите элемент, в котором донорна акцепторная связь.

387	Укажите химическое явления?
388	Процентное содержание элемента кислород в воде?
389	Аммиак в нормальных условиях....
390	Степень окисления щелочных металлов во всех соединениях?
391	Почему металлы пропускают электрический ток?
392	Значение числа Фарадея
393	В нормальных условиях какой объем занимает 1 моль газов?
394	Чем изотопы водорода отличаются друг от друга?
395	Укажите простые вещества?
396	Понятие относительной электроотрицательности в науку ввел?
397	К какому элементу не свойственны металлические свойства?
398	Количество атомов в $Ca_3(PO_4)_2$
399	Найдите молекулярную массу CO_2
400	В какой из следующих веществ валентность атома углерода равна 3?
401	Что из перечисленного ниже является физическим явлением?
402	Какое вещество является чистым экологическим топливом?
403	Найдите формулу нашатирного спирта.
404	Какой ученый считается основоположником теории химического строения?
405	Как называется реакция, при которой одни и те же молекулы соединяются последовательно с образованием гораздо более крупных молекул?
406	При двукратном увеличении давления скорость реакции $A (q) + B (g) = AB (g)...$

407	Какая соль является основной неорганической частью человеческой кости?
408	Является ли $\text{Cu}(\text{OH})_2$ нерастворимым в воде веществом?
409	Функция озоновгослой в атмосфере?
410	Что из нижеперечисленного является натуральным веществом материей?
411	Укажите металл, который вступает в реакцию с азотом при комнатной температуре.
412	При постоянной температуре скорость химической реакции пропорциональна чему согласно закону Гульдберга и Вааге?
413	Если Q исходный $> Q$ продукт, то к какому типу реакции она относится?
414	Чем углекислый газ и угарный газ отличаются друг от друга?
415	Укажите валентность атома С в органических соединениях.
416	Масса электрона?
417	Что такое сложные вещества?
418	Укажите простые вещества.
419	Элемент это...
420	Какие металлы находятся в жидким агрегатном состоянии при нормальных условиях?
421	Амфотерные оксиды..?
422	Кислые оксиды?
423	В чем заключается основное свойство азота в атмосфере?
424	Укажите галогеналкан, который ранее использовался в качестве наркоза.
425	Укажите автора планетарной модели атома.
426	Найти элемент V группы который бесцветный, без запаха, вкусный, чуть легче воздуха.
427	Найдите в высших валентностях элементов V группы азота и фосфора.

428	Какие ионы образуются при диссоциации CH_3COOH (уксусной кислоты)?
429	Укажите вещество с низкой степенью диссоциации.
430	Среда, в которой значение pH колеблется от 1 до 6
431	Какой цвет дает лакмус в щелочных условиях?
432	Что такое коэффициент растворимости?
433	Какова растворимость NaCl при комнатной температуре?
434	Известно, что воду и спирт смешивают в нужных пропорциях. Какое вещество может быть растворителем в этом?
435	Опишите явление диффузии.
436	Молярная концентрация выражается формулой:
437	Нормальная концентрация выражается формулой:
438	Описание явления осмоса.
439	Описание ионных кристаллических сеток.
440	Дайте описание атомно-кристаллических решеток.
441	Согласно первому закону термодинамики:
442	Как изменяются не металлические свойства неметаллов в группах сверху вниз?
443	Какой из галогенов проявляет в своих соединениях только отрицательные степени окисления?
444	Какой из щелочных металлов обладает наиболее сильными металлическими свойствами?
445	Когда понятию молекула и атома получили полное определение?
446	Название явления, наблюдаемого при введении в кровь изотонического раствора:
447	Найдите ответ на словосочетание смешанные вещества?
448	Среди металлов только ... существует в жидким агрегатном состоянии.

449	Атом одного и того же химического элемента существует в виде двух или более простых веществ называется?
450	Сколько различных агрегатных состояний имеются у металлов в нормальных условиях?
451	Кто ввел понятие валентности в науку в 1852 году (1853-1854 в некоторых источниках)?
452	Какой из следующих элементов может быть только II валентным?
453	Вещества, состав которых не является постоянно называются?
454	Найдите ответ на вопрос схема реакции распада.
455	Найдите ответ на вопрос схема обменной реакции.
456	Кто ввел в науку закон о постоянстве состава?
457	Определить уравнения Менделеева–Клайперона относительно количества вещества?
458	Какие значения имеют давление (мм рт.ст.) и температура (К) в нормальных условиях?
459	Укажите плотность углекислого газа по отношению к воздуху.
460	Выберите элемент, в ядре которого 20 протонов и 20 нейтронов.
461	Каков размер частиц дисперсной фазы в истенных дисперсных системах?
462	Каков размер частиц дисперсной фазы в грубодисперсных системах?
463	В каком случае диаметр частиц в растворах следующих веществ меньше 100 нм?
464	Какая из перечисленных солей подвергается полному гидролизу?
465	Какая из перечисленных солей не подвергается гидролизу?
466	Какие соли подлежат гидролизу?
467	Определите гидролиз следующих соединений как на катионах, так и на анионах.
468	В каких соединениях гидролиз идет как на катионах, так и на анионах.
469	Определите ряд сильных электролитов.
470	Какие из веществ не диссоциированы на ионы?

471	Какие из неорганических соединений обладают неэлектролитическими свойствами в водных средах?
472	Найдите ответ, в котором правильная формула цианистого калия
473	Какое вещество имеет наибольшую молекулярную массу?
474	Какие связи содержатся в молекуле воды?
475	Первое толкование периодического закона Д.И.Менделеевым?
476	Сколько пробелов оставил Д. Менделеев в таблице Менделеева?
477	Найдите ответ, на который указан заряд электрона.
478	Как узнать количество нейтронов?
479	Кто является основоположником атомного молекулярного обучения?
480	Что Ломоносов называл молекулами?
481	Что изменяются при окислительно-восстановительных реакциях?
482	Какой металл самый распространенный на Земле?
483	Является самым распространенным неметаллическим элементом на земле?
484	Найдите значение атомной единицы массы.
485	Модификация какого элемента является карабином?
486	Как давление влияет на скорость химической реакции?
487	Кто изобрел закон действия масс?
488	Какую информацию несёт титр раствора?
489	Что такая молярная концентрация?
490	Емкость буфера рассчитывается для следующего его размера:
491	Найдите молекулярную массу этилового спирта.
492	Найдите массу атома золота.

493	Сколько молей в 36 граммах воды?
494	Элементы, поддерживающие постоянное осмотическое давление вокруг клеточной мембраны:
495	Как называются водорастворимые основания?
496	d-элемент, дефицит которого приводит к анемии:
497	Название группы, непосредственно связанной с комплексообразующим ионом:
498	Какие из следующих оксидов являются оксидами неметаллов?
499	Примеры амфотерных оксидов.
500	Какая кислота является кислотой в поджелудочном железе человека?