

Банк заданий: "8кл. Химия П2 итоговый профиль".

Задание №1



Выпекание торта - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №2



Гололёд - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №3



Варка мыла - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №4

Изменение окраски листьев - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №5

Постройка гнезда ласточкой - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №6

Обугливание сахара серной кислотой - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №7

Получение кислорода в лаборатории - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

1)		Физическое явление
2)		Химическое явление

Задание №8



Иней на деревьях - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

1)		Физическое явление
2)		Химическое явление

Задание №9



Плавка чугуна - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

1)		Физическое явление
2)		Химическое явление

Задание №10

Изготовление салата - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------------------|
| 1) | | Физическое явление |
| 2) | | Химическое явление |

Задание №11

Замерзание воды - это процесс



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | физический |
| 2) | | химический |

Задание №12



Горение угля в кислороде- это процесс

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | физический |
| 2) | | химический |

Задание №13

Изготовление фигур из стекла - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|------------|
| 1) | | физическое |
| 2) | | химическое |

Задание №14



Горение сахара - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|--------------------|
| 1) | | физическое явление |
| 2) | | химическое явление |

Задание №15

Ржавление железа- это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|--------------------|
| 1) | | физическое явление |
| 2) | | химическое явление |

Задание №16



Созревание яблок - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

1) физическое явление

2) химическое явление

Задание №17

Распространение плодов - это явление



Выберите один из 2 вариантов ответа:

1) физическое явление

2) химическое явление

Задание №18



Ветер - это явление

Выберите один из 2 вариантов ответа:

1) физическое явление

2) химическое явление

Задание №19

Укажите реакцию разложения:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		$\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
2)		$\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
3)		$4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
4)		$2\text{Fe(OH)}_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

Задание №20

В реакциях обмена участвуют:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		два простых вещества
2)		два сложных вещества
3)		одно простое вещество и одно сложное вещество
4)		два простых вещества и одно сложное вещество

Задание №21

Какое урав-не-ние со-от-вет-ству-ет ре-ак-ции заме-ще-ния?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		$\text{AlCl}_3 + \text{KOH} = 3\text{KCl} + \text{Al}(\text{OH})_3$
2)		$4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$
3)		$2\text{Al} + 3\text{CuSO}_4 = 3\text{Cu} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
4)		$2\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Задание №22

В реакциях замещения участвуют:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		два простых вещества
2)		два сложных вещества
3)		одно простое вещество и одно сложное вещество
4)		два простых вещества и одно сложное вещество

Задание №23

Какое уравнение соотвествует реакции обмена?

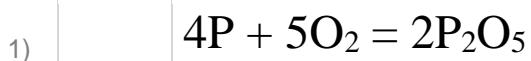
Выберите один из 4 вариантов ответа:

**Задание №24**

Укажите химическое уравнение реакций соединения:

Выберите два варианта ответа

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

**Задание №25**

Укажите химические уравнения реакций замещения:

Выберите два варианта ответа

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:



4)

**Задание №26**

Какое уравнение соответствует реакции обмена?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)



2)



3)



4)

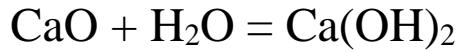
**Задание №27**

Укажите реакции обмена:

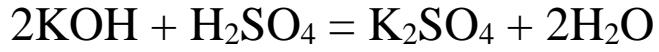
Выберите два варианта ответа

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

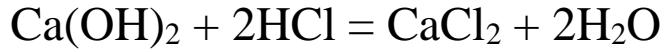
1)



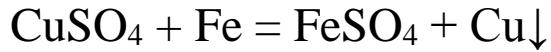
2)



3)



4)

**Задание №28**

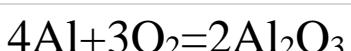
Какое уравнение соответствует замещения?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)



2)

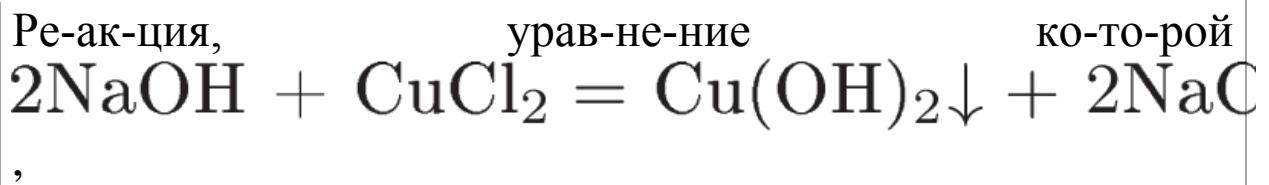


3)



4)



Задание №29

относится к реакциям

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|------------|
| 1) | | разложение |
| 2) | | соединения |
| 3) | | замещения |
| 4) | | обмена |

Задание №30

Пример реакции замещения:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|--|
| 1) | | $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$ |
| 2) | | $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ |
| 3) | | $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ |
| 4) | | $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$ |

Задание №31

Реакция обмена с участием оксида кальция:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ |
| 2) | | $\text{CaO} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 3) | | $3\text{CaO} + 2\text{Al} = 3\text{Ca} + \text{Al}_2\text{O}_3$ |

4)



Задание №32

При-мер ре-ак-ции об-ме-на:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | |
|----|------------------------------------|
| 1) | $P_2O_5 + 5C = 2P + 5CO$ |
| 2) | $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$ |
| 3) | $H_3PO_4 + 3KOH = K_3PO_4 + 3H_2O$ |
| 4) | $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$ |

Задание №33

Какое уравнение соответствует реакции обмена?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | |
|----|---|
| 1) | $\text{CuCl}_2 + \text{Fe} = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$ |
| 2) | $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$ |
| 3) | $2\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ |
| 4) | $2\text{Na} + \text{O}_2 = \text{Na}_2\text{O}_2$ |

Задание №34

Реакция, уравнение ко-то-рой

$$2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3,$$

от-но-сит-ся к ре-ак-ци-ям

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---------------|
| 1) | | раз-ло-же-ния |
| 2) | | со-еди-не-ния |
| 3) | | за-ме-ще-ния |
| 4) | | об-ме-на |

Задание №35

Какое уравнение соответствует реакции разложения?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | $2\text{AgI} = 2\text{Ag} + \text{I}_2$ |
| 2) | | $2\text{HCl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 3) | | $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ |
| 4) | | $\text{Na}_2\text{S} + \text{Br}_2 = 2\text{NaBr} + \text{S}$ |

Задание №36

Определите коэффициент перед формулой кислорода в химической реакции $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | 1 |
| 2) | | 2 |
| 3) | | 3 |
| 4) | | 4 |

Задание №37

Определите сумму всех коэффициентов в химической реакции $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|----|
| 1) | | 5 |
| 2) | | 7 |
| 3) | | 9 |
| 4) | | 13 |

Задание №38

Укажите коэффициент перед формулой воды в химической реакции $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | 1 |
| 2) | | 2 |
| 3) | | 3 |
| 4) | | 4 |

Задание №39

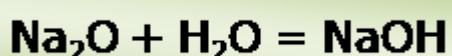
Определите коэффициент перед продуктом реакции в химической реакции: $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$.

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | 1 |
| 2) | | 2 |
| 3) | | 3 |
| 4) | | 4 |

Задание №40

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).

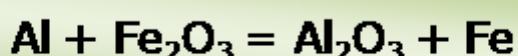


Запишите число:

- | | |
|----|--------|
| 1) | Ответ: |
|----|--------|

Задание №41

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).

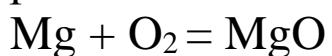


Запишите число:

- | | |
|----|--------|
| 1) | Ответ: |
|----|--------|

Задание №42

В реакции горения магния коэффициент перед продуктом реакции:



Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		1
2)		2
3)		3
4)		4

Задание №43

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)	Ответ:
----	--------

Задание №44

Выберите истину или ложь в суждениях

Укажите истинность или ложность вариантов ответа:

1)		В реакции $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент у меди 2.
2)		В реакции $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$ коэффициент 2 надо поставить и у оксида углерода (II), и у углерода.
3)		В реакции $\text{CuCl}_2 + \text{Fe} \rightarrow \text{Cu} + \text{FeCl}_2$ коэффициенты не нужны.

Задание №45

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других

дополнительных символов).



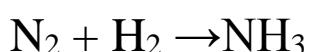
Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №46

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №47

Выберите истину или ложь в суждениях

Укажите истинность или ложность вариантов ответа:

1)

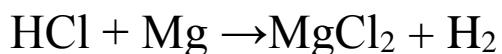
В реакции $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$ коэффициенты не нужны.

2)

В реакции $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ коэффициент у цинка 2

Задание №48

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №49

Выберите истину или ложь в суждениях

Укажите истинность или ложность вариантов ответа:

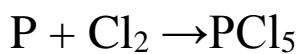
1)

В реакции $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$ коэффициент у оксида

		кальция 2.
2)		В реакции $\text{CH}_4 \rightarrow \text{C} + \text{H}_2$ коэффициенты не нужны.

Задание №50

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



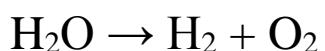
Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №51

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



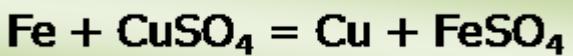
Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №52

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №53

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



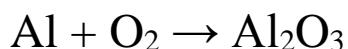
Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №54

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №55

В уравнении химической реакции, схема которой
 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$

коэффициент перед формулой вещества водород равен

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)

1

2)

2

3)

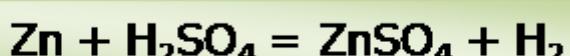
3

4)

4

Задание №56

Подберите коэффициенты в уравнении химической реакции. Впишите ответ в виде последовательности коэффициентов (без пробелов, запятых и других дополнительных символов).



Запишите число:

1)

Ответ:

Задание №57

Установите правильную последовательность

Закон сохранения массы веществ -

Укажите порядок следования всех 6 вариантов ответа:

1)		массе веществ
2)		масса веществ
3)		в результате ее
4)		вступивших в реакцию,
5)		получившихся
6)		равна

Задание №58

Заполните пропуски

Признаки реакции горения - выделение и

.....

Заполните пропуски:

Признаки реакции горения - выделение [газа|осадка|воды|тепла] и
[осадка|кислоты|света|звука]

Задание №59

Установите правильную последовательность

ЭНДОТЕРМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ - это

Укажите порядок следования всех 4 вариантов ответа:

1)		с поглощением
2)		реакции ,
3)		теплоты
4)		протекающие

Задание №60

Данная реакция по тепловому эффекту
относится $4P + 5O_2 = 2P_2O_5 + Q \text{ кДж}$

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | к экзотермической |
| 2) | | к эндотермической |

Задание №61

Данная реакция по тепловому эффекту относится $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 = 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + Q$ к Дж

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | к экзотермической |
| 2) | | к эндотермической |

Задание №62

Данная реакция по тепловому эффекту относится $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO} - Q$ к Дж

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | к экзотермической |
| 2) | | к эндотермической |

Задание №63

Данная реакция по тепловому эффекту относится $2\text{HgO} = 2\text{Hg}\downarrow + \text{O}_2\uparrow - Q$ к Дж

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | к экзотермической |
| 2) | | к эндотермической |

Задание №64

Данная реакция по тепловому эффекту относится $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 = 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O} - Q$

кДж

Выберите один из 2 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------|
| 1) | | к экзотермической |
| 2) | | к эндотермической |

Задание №65

Отрицательное значение степени окисления НЕ может иметь атом химического элемента:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|----|
| 1) | | Br |
| 2) | | N |
| 3) | | Mg |
| 4) | | P |

Задание №66

Минимальная валентность атома хлора:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-----|
| 1) | | VII |
| 2) | | -6 |
| 3) | | I |
| 4) | | -1 |

Задание №67

Степень окисления- это

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|---|
| 1) | | число химических связей, образуемых атомом химического элемента |
| 2) | | условный заряд атома, вычисленный на основе предположения, что соединение построено по ионному типу |
| 3) | | число, равное количеству электронов в атоме |

4)		число, равное количеству электронов внешнего уровня атома
----	--	---

Задание №68

В какой мо-ле-ку-ле ва-лент-ность серы равна II?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		H ₂ S
2)		SO ₂
3)		SO ₃
4)		H ₂ SO ₄

Задание №69

Какую сте-пень окис-ле-ния хром имеет в CrO₃

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		VI
2)		V
3)		IV
4)		III

Задание №70

сте-пень окис-ле-ния +3 фос-фор имеет в со-еди-не-ни-ях

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		PCl ₃
2)		PCl ₅
3)		H ₃ PO ₄
4)		Ca ₃ P ₂

Задание №71

Сте-пень окис-ле-ния +3 азот про-яв-ля-ет в со-еди-не-ни-ях

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		NH ₃
2)		KNO ₃

3)		NO_2
4)		NaNO_2

Задание №72

Оди-на-ко-вую сте-пень окис-ле-ния атомы серы имеют в со-еди-не-ни-ях H_2SO_3 и

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		K_2SO_4
2)		SO_2
3)		$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
4)		SO_3

Задание №73

В ряду ве-ществ: NaCl , Cl_2O , CCl_4 , HClO_3 - ко-ли-че-ство ве-ществ, в ко-то-рых сте-пень окис-ле-ния ато-мов хлора -1 (минус один), равно

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		1
2)		2
3)		3
4)		4

Задание №74

Мак-си-маль-ную сте-пень окис-ле-ния хлор про-яв-ля-ет в со-еди-не-ни

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		KClO_4
2)		AlCl_3

3)		CCl_4
4)		NaCl

Задание №75

Сте-пень окис-ле-ния, рав-ную +4, сера имеет в со-еди-не-нии

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		SO_2
2)		$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
3)		$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
4)		SF_6

Задание №76

По-ло-жи-тель-ную сте-пень окис-ле-ния атом кис-ло-ро-да имеет в со-еди-не-нии

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		H_2O
2)		F_2O
3)		H_2O_2
4)		Fe_3O_4

Задание №77

Ва-лент-ность каж-до-го эле-мен-та равна III в ве-ще-стве

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		PH_3
2)		AlP
3)		SiC

4)


Задание №78

Валентность каждого из элементов равна II в веществе

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)



2)



3)



4)


Задание №79

Низшие степени окисления азота и серы со-от-вет-ствен-но равны

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)

-3 и -2

2)

+1 и +2

3)

+3 и +2

4)

-1 и -2

Задание №80

Ковалентная неполярная связь характерна для

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)



2)



3)



4)


Задание №81

Веществом с ковалентной полярной связью является

Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		Cl_2
2)		NaBr
3)		H_2S
4)		MgCl_2

Задание №82		
Выберите молекулу с ковалентной полярной связью:		
Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		N_2
2)		H_2
3)		P_4
4)		CO_2

Задание №83		
Между атомами с одинаковой относительной электроотрицательностью образуется химическая связь		
Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		водородная
2)		ковалентная неполярная
3)		ковалентная полярная
4)		ионная

Задание №84		
-------------	--	--

Между атомами с разной относительной электроотрицательностью образуется химическая связь

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		водородная
2)		ковалентная неполярная
3)		ковалентная полярная
4)		ионная

Задание №85

Между ионами образуется химическая связь

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		водородная
2)		ковалентная неполярная
3)		ковалентная полярная
4)		ионная

Задание №86

Ион - это:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		положительно или отрицательно заряженная частица
2)		положительно заряженная частица
3)		отрицательно заряженная частица
4)		нейтральный атом

Задание №87

Какой вид хи-ми-че-ской связи ха-рак-те-рен для меди?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|------------------------------|
| 1) | | ко-ва-лент-ная не-по-ляр-ная |
| 2) | | ме-тал-ли-че-ская |
| 3) | | ион-ная |
| 4) | | ко-ва-лент-ная по-ляр-ная |

Задание №88

В какой молекуле есть двойная связь

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-----------------|
| 1) | | H ₂ |
| 2) | | N ₂ |
| 3) | | O ₂ |
| 4) | | NH ₃ |

Задание №89

В молекуле фтора химическая связь (F₂)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-----------------------------|
| 1) | | ион-ная |
| 2) | | ко-валент-ная по-ляр-ная |
| 3) | | ко-валент-ная не-по-ляр-ная |
| 4) | | металлическая |

Задание №90

Тремя общими электронными парами образована ковалентная связь в молекул

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|------------------|
| 1) | | Cl ₂ |
| 2) | | CH ₄ |
| 3) | | H ₂ S |
| 4) | | N ₂ |

Задание №91

Металлическая связь характерна для:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-------------------------------------|
| 1) | | атомов различных неметаллов |
| 2) | | атомов одинаковых неметаллов |
| 3) | | атомов металлов и атомов неметаллов |
| 4) | | металлов и сплавов |

Задание №92

Ковалентная полярная связь образуется между:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|-----------------------------------|
| 1) | | одинаковыми атомами неметаллов |
| 2) | | различными атомами неметаллов |
| 3) | | между атомами металла и неметалла |
| 4) | | между различными атомами металла |

Задание №93

Ковалентная полярная связь характерна для каждого из двух веществ, формулы которых

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|--------------------------------------|
| 1) | | KI и H ₂ O |
| 2) | | CO ₂ и K ₂ O |
| 3) | | H ₂ S и Na ₂ S |
| 4) | | CS ₂ и PCl ₅ |

Задание №94

Какой вид хи-ми-че-ской связи в ок-си-де бария (BaO)?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

- | | | |
|----|--|------------------------------|
| 1) | | ко-ва-лент-ная не-по-ляр-ная |
| 2) | | ме-тал-ли-че-ская |
| 3) | | ко-ва-лент-ная по-ляр-ная |
| 4) | | ион-ная |

Задание №95

Ве-ще-ство, об-ра-зо-ван-ное по-сред-ством ко-ва-лент-ных не-по-ляр-ных свя-зей:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) CH4

2) С(алмаз)

3) CO2

4) H2S

Задание №96

Ковалентная неполярная связь образуется между:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) одинаковыми атомами неметалла

2) различными атомами неметалла

3) между атомами металла и неметалла

4) между атомами различных неметаллов

Задание №97

Какой вид хи-ми-че-ской связи ха-рак-те-рен для железа ?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) ко-ва-лент-ная по-ляр-ная

2) ион-ная

3) ме-тал-ли-че-ская

4) ко-ва-лент-ная не-по-ляр-ная

Задание №98

Для веществ с какой кристаллической решеткой характерны следующие свойства: хорошая растворимость, высокая твердость, прочность, нелетучесть, тугоплавкость?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) металлической

2)		ионной
3)		молекулярной
4)		нет верного ответа

Задание №99

Выберите вещество с молекулярной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		NaCl
2)		SiO ₂
3)		CO ₂
4)		C(алмаз)

Задание №100

Такие свойства, как ковкость, пластичность, металлический блеск, электро- и теплопроводность, характерны для веществ с:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		металлической кристаллической решеткой
2)		атомной кристаллической решеткой
3)		молекулярной кристаллической решеткой
4)		ионной кристаллической решеткой

Задание №101

Укажите вещество с атомной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HCl
2)		H ₂ O
3)		CO ₂
4)		SiO ₂

Задание №102

Выберите вещество с молекулярной кристаллической решеткой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		алмаз
2)		бор
3)		йод
4)		кремний

Задание №103

В узлах кристаллической решетки у веществ с металлическим типом связи находятся:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		атомы и ионы металла и свободные электроны
2)		атомы и ионы металла
3)		ионы металла и неметалла
4)		ионы металла и кислотного остатка

Задание №104

У NaCl кристаллическая решетка:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		молекулярная
2)		ионная
3)		атомная
4)		металлическая

Задание №105

Вещества с каким типом связи могут образовывать молекулярную кристаллическую решетку

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		ковалентная полярная
2)		ионная
3)		ковалентная неполярная
4)		металлическая

Задание №106

Установите соответствие между веществом и типом химической связи

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)		<chem>NO2</chem>	1)	Ионная
2)		<chem>I2</chem>	2)	Металлическая
3)		<chem>Al</chem>	3)	Ковалентная полярная
4)		<chem>Na2S</chem>	4)	Ковалентная неполярная

Задание №107

В ряду химических элементов $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$

Выберите несколько вариантов ответа

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)		Увеличивается число энергетических уровней в атомах
2)		Увеличивается число электронов на внешнем уровне.
3)		Усиливаются металлические свойства элементов
4)		Уменьшается высшая степень окисления элементов.
5)		Ослабевают металлические свойства элементов.

Задание №108

Установите соответствие между веществом и типом

Химической связи

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)	K_2S	1)	Ионная
2)	N_2O_5	2)	Металлическая
3)	C	3)	Ковалентная полярная
4)	Ag	4)	Ковалентная неполярная

Задание №109

Какие химические уравнения иллюстрируют реакции обмена

Выберите несколько из 7 вариантов ответа:

1)	$HCl + NaOH = NaCl + H_2O$
2)	$CaO + H_2O = Ca(OH)_2$
3)	$CaO + 2HCl = CaCl_2 + H_2O$
4)	$MgCO_3 = MgO + CO_2$
5)	$CuCl_2 + 2NaOH = 2NaCl + Cu(OH)_2$
6)	$BaCl_2 + H_2SO_4 = BaSO_4 + 2HCl$
7)	$4P + 5O_2 = 2P_2O_5$

Задание №110

Установите соответствие между схемой превращений и типом химической реакции

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)	$4P + 5O_2 = 2P_2O_5$	1)	Реакция обмена
2)	$4HNO_3 = 2H_2O + 4NO_2 + O_2$	2)	Реакция замещения
3)	$CuSO_4 + Fe = FeSO_4 + Cu$	3)	Реакция соединения
4)	$HCl + NaOH = NaCl + H_2O$	4)	Реакция разложения

Задание №111**Какие химические уравнения иллюстрируют реакции замещения?**

Выберите несколько из 6 вариантов ответа:

1)	$\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
2)	$2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
3)	$\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
4)	$\text{Mg(OH)}_2 = \text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$
5)	$\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{PO}_4$
6)	$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$

Задание №112**Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции**

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

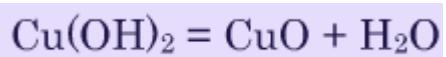
1)	$4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$	1)	Реакция обмена
2)	$\text{Cu(OH)}_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$	2)	Реакция замещения
3)	$\text{Br}_2 + 2\text{KI} = 2\text{KBr} + \text{I}_2$	3)	Реакция соединения
4)	$\text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{AgNO}_3 = \text{Ag}_3\text{PO}_4 + 3\text{KNO}_3$	4)	Реакция разложения

Задание №113**Какие химические уравнения иллюстрируют реакции соединения?**

Выберите несколько из 7 вариантов ответа:

1)	$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$
2)	$\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
3)	$2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$
4)	$\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
5)	$2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$
6)	$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$

7)


Задание №114

Установите соответствие между понятием и определением

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)	реакция разложения	1)	реакция образования одного более сложного вещества из нескольких простых или сложных веществ
2)	химическое уравнение	2)	реакция, при которой два сложных вещества обмениваются своими составными частями
3)	реакция обмена	3)	масса веществ , вступивших в реакцию , равна массе веществ , получившихся в результате её
		4)	условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков
		5)	реакция , при которой из одного сложного вещества образуются два или более новых простых или сложных веществ, но более простого состава

Задание №115

Установите соответствие между понятием и определением

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)	реакция соединения	1)	реакция образования одного более сложного вещества из нескольких простых или сложных веществ
2)	закон сохранения массы	2)	реакция, при которой два сложных вещества обмениваются своими составными частями
3)	реакция замещения	3)	масса веществ , вступивших в реакцию , равна массе веществ , получившихся в результате её
		4)	условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков
		5)	реакция , при которой атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе

Задание №116

Какие химические уравнения иллюстрируют реакции разложения?

Выберите несколько из 7 вариантов ответа:

1)		$S + O_2 = SO_2$
2)		$2Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + 3H_2O$
3)		$CaCO_3 = CaO + CO_2$
4)		$2H_2 + O_2 = 2H_2O$
5)		$Zn + 2HCl = ZnCl_2 + H_2$
6)		$2HgO = 2Hg + O_2$
7)		$(NH_4)_2Cr_2O_7 = N_2 + Cr_2O_3 + 4H_2O$