

## Общая структура оценки ответов на задания турнира

Задание	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Всего
Баллы	6	3	3	15	4	3	3	3	3	10	12	10	3	8	14	100

### ЗАДАНИЕ 1

Верно сформулированный признак для группы – 2 балла (если формулировка не совсем точна – 1 балл), правильно заполнены оба столбика – 2 балла, между ними перепутаны 2 элемента – 1 балл. Элементы расставлены наугад – без формулировки признака – 0 баллов. Всего:  $2*2 + 1*2 = 6$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 2

Верно разгаданный ребус - 1 балл. Всего:  $1 + 1 + 1 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 3

Каждое верно вписанное название, понятие и пр. - 1 балл. Всего:  $1*3 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 4

Каждый верно вписанный недостающий элемент – 1 балл. Каждая правильно составленная пара – 1 балл. Если цифра употребляется два раза – балл за неё не ставится. Всего:  $1*3 + 1*12 = 15$  баллов

### ЗАДАНИЕ 5

Указание правителя/страны – 1 балл, года – 1 балл. Всего:  $(1+1)*3 = 6$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 6

Правильное указание признака химической реакции / типа вещества - 1 балл, при этом, каждое из предложенных буквосочетаний должно быть использовано только один раз; если буквосочетание записано дважды - балл за правильное обозначение не начисляется. Всего:  $1*4 = 4$  балла.

### ЗАДАНИЕ 7

Верно указанная подпись к каждому из обозначенных элементов рисунка - 1 балл. Всего:  $1*3 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 8

Верный перевод термина на “родной” язык - 1 балл. Всего:  $1*3 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 9

Определение “белой вороны” – 1 балл. (Если элемент просто вычеркнут, но никаких пояснений, пусть даже не до конца правильных, нет – балл за вычеркивание не ставится). Установление общего признака для оставшихся понятий – 1 балл. Указание признака, отличающего “белую ворону” среди других – 1 балл. Всего:  $1 + 1 + 1 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 10

Правильно вписанное понятие – 1 балл, рядом поставлена верная цифра, обозначающая бытовое значение, – 1 балл.  $2*5 = 10$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 11

Каждое верно вписанное название вещества - 1 балл. Каждая правильно составленная пара “вещество - уникальное свойство” - 1 балл. Всего:  $1*6 + 1*6 = 12$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 12

Каждое правильное вписанное слово (понятие, название, имя и др.) - 1 балл. Всего:  $1*10 = 10$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 13

Указание параметра последовательности - 1 балл. Определение принципа последовательности - 1 балл. Указание недостающего элемента - 1 балл. Всего:  $1*3 = 3$  балла.

### ЗАДАНИЕ 14

Каждое вычеркнутое и выписанное понятие - 1 балл. Еще одно слово, сложенное из оставшихся букв - 1 балл. Общее понятие, объединяющее все выписанные слова - до 2 баллов. Всего:  $1*5 + 1 + 2 = 8$  баллов.

### ЗАДАНИЕ 15

Название вещества / материала, зашифрованного на рисунке - 1 балл. Краткое описание изображения на рисунке - 1 балл. Правильное составление всех трёх пар “вещество / материал - рисунок” - 2 балла, если верна только одна пара - 1 балл. Развёрнутое описание логической связи в паре - 2 балла. Всего:  $1*3 + 1*3 + 1*2 + 2*3 = 14$  баллов.

## 8 класс

1. Названия химических элементов без ошибки: аргон, вольфрам, неон, никель;  
Названия химических элементов с ошибкой: варий, кандий, сальций, хмор.
2. Вода; химия; сажа.
3. Рыбе; костной; фосфор.
4. 1(Pb)-1-1, 5-2-3(Selenium), 2-3(сера)-6, 4-4-2, 6-5-5, 3-6-4.
5. - , Э, Ц, О, Г.
6.  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HCl}$ .
7. А, В, Б.
8. Ангидрид, магма, галоген.
9. Белая ворона – **уголь**. Общий признак – **названия химического элемента и простого вещества, образованного им совпадают**. Веществу уголь – соответствует элемент **углерод**.
10. Пестик (3), цилиндр (1), ядро (4), горло (2), баня (5).
11. Углекислый газ (2), фтор (4), сероводород (6), водород (5), гелий (1), кислород (3).
12. 1 - кислород, 2 - вода, 3 - газообразных, 4 - йод, 5 - Дальтон, 6 - водорода, 7 - дыханием, 8 - кислород, 9 - взвешивания, 10 - запаянных.
13. Принцип последовательности – **увеличение числа атомов на один**. Недостающий элемент – **любое вещество, состоящее из пяти атомов** (например,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ).
14. Азот, влажность, дыхание, кислород, озон, смог. Объединяющее понятие: **воздух**.
15. **Кремень - зажигалка (А - 1)**: кремень — минеральное образование, состоящее из кремнезёма ( $\text{SiO}_2$ ); в древности осколки кремня использовались для изготовления оружия и бытовых предметов (наконечники стрел, **кремнёвые ножи** и т. д.). В виде огниво кремень использовался для высекания огня - сноп высекаемых искр, получаемый от удара кремня о кресало, воспламеняет трут. Аналогичный принцип получения искры используется в **зажигалках**.  
**Резина - сбор каучука (Б - 3)**: резина (от лат. *resina* «смола») — эластичный материал, применяемый для изготовления **шин**, уплотнителей, шлангов, транспортёрных лент, медицинских, бытовых и гигиенических изделий и др. Её получают из каучука методом вулканизации - смешивают с серой и нагревают. Источник природного каучука - **млечный сок (латекс)** каучуконосных растений (**гевеи бразильской**, кок-сагыза и др.).  
**Бумага - оса (В - 2)**: бумага была изобретена в 105 году н. э. Цай Лунем. По легенде он сделал свое открытие когда наблюдал за осами. **Бумажные осы** используют для строительства своих гнёзд бумагу, которую делают сами, пережевывая и смачивая клейкой слюной волокна древесины.

## 9 класс

1. Названия химических терминов без ошибки: валентность, гафнаты, катализ, моль;  
Названия химических терминов с ошибкой: гибрид кальция, латропия, пергамент калия, тромбическая сера.
2. Золото, йод, краситель.
3. Железо, ржавчину, бактерии.
4. 2-1-6, 4-2-4, 1-3-2("известь"), 6-4-3, 5-5(криптон)-5, 3( $\text{Co}$ )-6-1.
5. - , С, Ок, Ос, К.
6.  $\text{NO}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ .
7. Б, А, Б.
8. Метаморфоза, аморфность, гранит.
9. Белая ворона – **силиumin**. Общий признак – **сплавы на основе меди**. Силиumin – сплав на основе **алюминия**.
10. Жёсткость (5), приёмник (3), донор (1), среда (2), холодильник (4).
11. Литий (4), золото (5), свинец (6), железо (2), алюминий (1), титан(3).

12. 1 -немецкий, 2 - таблицу, 3 - Авогадро, 4 - молекул, 5 - индикатор, 6 - химик, 7 - свойства, 8 - колбу, 9 - русского, 10- ограничения.
13. Принцип последовательности – **элементы I группы главной подгруппы, расположенные в порядке увеличения порядковых номеров**. Недостающий элемент – **калий**.
14. Бензин, водород, керосин, нефть, пропан, уголь. Объединяющее понятие: **топливо**.
15. **Динамит - медаль Нобелевской премии (А - 3):** Нобелевская премия — одна из наиболее престижных международных премий, ежегодно присуждаемая за выдающиеся научные исследования, революционные изобретения или крупный вклад в культуру или развитие общества. Премия была учреждена шведским химиком, инженером и изобретателем Альфредом Нобелем (1833 - 1896). За свою жизнь Нобель накопил внушительное состояние, большую часть которого он получил от своих 355 изобретений, среди которых самое известное — **динамит**.

**Мрамор - Мраморное море (Б - 2):** Давид — **мраморная статуя** работы Микеланджело, одна из вершин не только искусства Возрождения (создана в 1504 году), но и человеческого гения в целом. Образование мрамора (состоит из кальцита  $\text{CaCO}_3$ )— результат метаморфизма: под воздействием определенных физико-химических условий структура известняка меняется и он превращается в мрамор. Внутреннее море Атлантического океана, расположенное между европейской и малоазиатской частями Турции - **Мраморное море** (тур. Marmara Denizi) происходит от названия острова Мармара, где осуществлялись крупные разработки белого мрамора.

**Чугун - доменная печь (В - 1):** Чугунок (**чугун**) — крупный сосуд, горшок из чугуна (сплав железа с углеродом), округлой формы, для тушения и варки в русской печи. Несмотря на кажущуюся древность этого вида посуды, металлические чугуны появились и получили широкое распространение лишь в самом конце XIX — начале XX веков. Выплавляют чугун в больших металлургических, вертикально расположенных плавильных печах шахтного типа - **домнах (доменных печах)**.

## 10 класс

1. **Простые вещества:** алмаз, альфа-железо, кристаллический кремний, серое олово; **Сложные вещества:** берилл, диборан, жженая магнезия, кремнезём.
2. Жемчуг, валентность, силикон.
3. Резины, каучука, вулканизация.
4. 1(As)-1-4, 3-2(Magnesium)-1, 4-3-5, 6-4-2, 2-5-3(российского/русского), 5-6-6.
5. С, Ок, - , Ос, К.
6.  $\text{NO}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{H}_2$ .
7. В, Б, Б.
8. Экстракция, антрацит, динамит.
9. Белая ворона – **пропанол**. Общий признак – **ароматические углеводороды**. Пропанол – предельный одноатомный спирт.
10. Куб (3), упаковка (2), колонка (4), разветвление (5), заместитель(1).
11. Пропан (2), циклогексан(3), полиацетилен (6), толуол (4), этилен (5), метан (1).
12. 1 -учебников, 2 - газов, 3 - философ, 4 - материя, 5 - Бекетов, 6 - тепловых, 7 - нефтяной, 8 - США / Америку, 9 - Лебедев, 10 - синтетический.
13. Принцип последовательности – **увеличение числа атомов кислорода в молекулах органических веществ**. Недостающий элемент – **любое вещество, молекула которого содержит 3 (три) атома кислорода** (например, глицерин).
14. Аммиак, ацетилен, ацетон, каустик, ляпис, озон. Объединяющее понятие: **тривиальные названия веществ**.
15. **Карбамид - ФК "Амкар" (А - 2):** Футбольный клуб «Амкар» был создан как команда пермского ОАО «Минеральные удобрения». Официальной датой рождения считается 8 мая 1993 года. Название «Амкар» происходит от сочетания частей слов «аммиак» и «карбамид» — эти два вещества являлись главной продукцией предприятия.

**Глюкоза - хлоропласти (Б - 3):** Глюкоза ( $C_6H_{12}O_6$ ), или виноградный сахар встречается в соке многих фруктов и ягод, в том числе и винограда, от чего и произошло его название. Глюкоза образуется растениями в процессе фотосинтеза, который происходит при помощи особых зелёных пластид - **хлоропластов** (от греч. χλωρός — «зелёный»).

**Муравьиная кислота - муравейник (В - 1):** Муравьиная кислота (систематическое наименование: метановая кислота) в природе обнаружена в хвое, крапиве, фруктах, едких выделениях пчёл и муравьёв. Муравьиная кислота впервые была выделена в 1671 году английским натуралистом Джоном Рэйем из рыжих лесных муравьёв, чем и объясняется её название. На рисунке изображен **муравейник в разрезе**.

## 11 класс

1. Вещества, реагирующие с бромной водой: ацетилен, пропен, стирол, этилен;  
Вещества, не реагирующие с бромной водой: бензол, гексан, ксиол, кумол.
  2. Электрон, равновесие, карбамид.
  3. Осмий, палладий, азотной.
  4. 1(Radium)-1-3, 2-2-6, 3-3-2(Рейн), 5(Rh)-4-4, 6-5-5, 4-6-1.
  5. -, Ок, С, Ос, К.
  6.  $H_2O_2$ ,  $Cu(OH)_2$ ,  $H_2O$ .
  7. А, Б, Б.
  8. Буфер, орбита(ль),фильтр.
  9. Белая ворона – **диафан**. Общий признак – в названиях веществ “ди” означает “дважды, двойной”.  
Диафан – полуутескливый фарфор без глазури (от греч. *diaphanus* просвечивающий).
  10. Паук (5), приток (3), комплекс (1), расщепление (4), ячейка (2).
  11. Хлорид натрия (4), иодид серебра (I) (6), цианид калия (3), дисульфид олова (1), хлорат калия (бертолетова соль)(5), фосфат кальция (2).
  12. 1 - Кюри, 2 - радиоактивности, 3 - германий, 4 - периодического, 5 - планетарную, 6 - ядерную, 7 - практикум, 8 - аппаратурой, 9 - Менделеев, 10 - общей.
  13. Принцип последовательности – **усложнение геометрии молекул, основанной на теории гибридизации центрального атома**. Недостающий элемент – **треугольник**.
  14. Бронза, дюраль, латунь, никром, силумин, чугун. Объединяющее понятие: **сплавы**.
  15. **Тефлон - Корпорация “Дюпон” (А - 1):** Политетрафторэтилен, **тефлон** или фторопласт ( $-C_2F_4-$ ) $n$  – пластмасса, обладающая редкими физическими и химическими свойствами и широко применяемая в технике и в быту. Политетрафторэтилен был открыт в апреле 1938 года учёным-химиком Роем Планкеттом, который случайно обнаружил, что закачанный им в баллоны под давлением газообразный тетрафторэтилен спонтанно полимеризовался в белый парафиноподобный порошок. Слово «Тефлон» является зарегистрированной торговой маркой корпорации **DuPont**.
- Хитин - Членистоногие (Б - 3):** Хитин ( $C_8H_{13}NO_5$ ) $n$  (от др.-греч. χιτών: хитон — одежда, оболочка) — природное соединение из группы азотсодержащих полисахаридов, основной компонент экзоскелета **членистоногих**. Хитин — один из наиболее распространённых в природе полисахаридов — каждый год на Земле в живых организмах образуется и разлагается около 10 гигатонн хитина.
- Полиэтилен - “Мусорный континент” (В - 2):** Полиэтилен — термопластичный полимер этилена, самая распространённая в мире пластмасса. В обычных условиях нерастворим и не набухает ни в одном из известных растворителей, в связи с чем является главнейшим загрязнителем окружающей среды. В скоплении мусора антропогенного происхождения в северной части Тихого океана, которое называют Большое тихоокеанское **мусорное пятно** (Восточный “мусорный континент”, Тихоокеанский “мусороворот”) до 90% массы составляет пластик.