

Общая структура оценки ответов на задания заочного турнира

Задание	1	2	3	4	5	6	7	Всего
Баллы	6	6	12	4	6	3	14	51

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 указанный ответ – 1 балл. Всего: $1*6 = 6$ баллов.

ЗАДАНИЕ 3. Каждый верно вписанный минерал – 1 балл. Каждая верно вписанная цифра (правильно подобранное его свойство) – 1 балл. Всего: $(1+1) * 6 = 12$ баллов.

ЗАДАНИЕ 4. Каждое верно вписанное пропущенное слово – 1 балл. Всего: $1*4 = 4$ балла.

ЗАДАНИЕ 5. Верно записанная формула – 1 балл, верно указанное название вещества – 1 балл. Всего: $1*3 + 1*3 = 6$ баллов.

ЗАДАНИЕ 6. Каждый верный ответ – 1 балл. Всего: $1*3 = 3$ балла.

ЗАДАНИЕ 7. Точное название вещества – 2 балла (при неточном определении объекта допускается оценка ответа в 1 балл; если правильные подписи перепутаны – по 1 баллу за каждое). Краткое описание изображения на рисунке в нижнем ряду – 1 балл. Правильное составление всех трёх пар “биологический объект - рисунок” – 2 балла, если верна только одна пара – 1 балл. Развёрнутое описание ассоциативной связи в паре (пример эталонного ответа представлен в ключах) – 1 балл. Всего: $2*3 + 1*3 + 1*2 + 1*3 = 14$ баллов.

ОМХ_VII_ответы_8 класс (заочно)

- Газообразные вещества, не обладающие запахом: 1, 3, 4,5 (азот, водород, гелий, кислород)
Газообразные вещества, обладающие запахом: 2, 6, 7, 8 (аммиак, озон, сероводород, хлор) .
- Водород, озон, твердый, твердое вещество, фарфоровая чашка, кислород.
- Янтарь – 3. Малахит – 5. Берилл – 6. Кварц – 4. Сапфир – 1. Золото – 2.
- Сера, сероводород, алхимики, дракона.
- Cu_2O , оксид меди (I). Fe, железо. H_2O , вода.
- Нет. Да. Нет.
-

А Бетон	3 Бетономешалка	Для того, чтобы во время перевозки бетон не затвердел, его нужно перемешивать в специальном барабане.
Б Кость	1 Баба Яга	Прозвище сказочного персонажа – баба Яга, костяная нога, т.е. неживая, нога скелета.
В Глина	2 Кирпич (керамический)	Глина является основой гончарного (на рис.) и кирпичного производства; в смеси с водой образует тестообразную пластичную массу, пригодную для обработки (см. рис.). После термической обработки (обжига) становится = приобретает свойства камня.

ОМХ_VII_ответы_9 класс (заочно)

- Оксиды, проявляющие кислотные свойства: 1, 3, 7, 8 (бурый газ, кварц, сернистый газ, углекислый газ).
Оксиды, проявляющие основные свойства: 2, 4, 5, 6 (жженая магнезия, куприт, негашеная известь, свинцовый глёт).
- Кристаллизация, жидкость, кислород, анод, углекислый газ, замещение.
- Флюорит – 6. Тальк – 3. Киноварь – 2. Корунд – 4. Апатит – 1. Медь – 5.
- Конструктор, соль, рентгеновских, проглотит.
- H_2SO_4 , серная кислота. Cu_2O , оксид меди (I). NaOH, гидроксид натрия.
- Нет. Нет. Да.
-

А Кварц	1 Часы	Кварц – самый распространённый минерал в земной коре (около 60% - массовая доля); в кварцевых часах (электромеханические) в качестве колебательной системы используется кристалл кварца. При ударе тока от батарейки, кристалл начинает вибрировать в постоянном режиме. Из-за этого секундная стрелка движется ровно на одну секунду.
Б Известняк (кальцит)	2 Сталактиты, сталагмиты	Вода растворяет известняк и, стекая по потолку пещеры, частично испаряется. При этом известь углекислая осаждается в виде каменной сосульки – сталактита, а со дна пещеры, куда попадают капли, поднимаются сталагмиты.
В Магнетит	3 Компас	Минерал магнетит обладает сильными магнитными свойствами – может изменять показания компаса (стрелка компаса может указывать на залежи магнетита).

ОМХ_VII_ответы_10 класс (заочно)

1. Ядовитые вещества: 1,3, 7,8 (ацетальдегид, метанол, фенол, этиленгликоль).
Неядовитые вещества: 2, 4, 5, 6 (глицерин, сахароза, тристеарин, уксусная кислота).
2. Спирт, воск, основание, силикат, песок, медь.
3. Александрит – 1, асбест – 2, сфалерит – 4, халцедон – 6, гранат – 3, рубин – 5.
4. Жевательный, каучука, полимер, ферментов.
5. CaCO_3 , карбонат кальция. C_2H_6 , этан. C_2H_2 , ацетилен.
6. Нет. Нет. Нет.
- 7.

А Этанол = этиловый спирт	3 Спиртные (алкогольные) напитки	Этанол – действующий компонент алкогольных (спиртных) напитков.
Б Озон	1 Озоновая дыра	Озоновая дыра (локальное падение концентрации озона в озоновом слое Земли) впервые была обнаружена в 1985 г. над Антарктидой; это наиболее опасная и самая крупная дыра.
В Серная кислота	2 Суперфосфат	Серную кислоту применяют в производстве минеральных удобрений (это самый крупный потребитель), в том числе и суперфосфата (когда фосфориты обрабатывают серной кислотой).

ОМХ_VII_ответы_11 класс (заочно)

1. Водородные соединения ME, нелетучие вещества: 1, 2, 3, 4 (гидрид кальция, гидрид магния, гидрид натрия, гидрид рубидия).
Водородные соединения неME, летучие вещества: 5, 6, 7, 8 (гидрид фосфора, селеноводород, силан, хлороводород).
2. Кислотные свойства, азот, ингибитор, среда, оранжево-красный, вода.
3. Алмаз – 6, яшма – 3, топаз – 1, мусковит – 4, изумруд – 2, горный хрусталь – 5.
4. Метана, шахтёры, пеня, газоанализатор.
5. CO, монооксид углерода (угарный газ). PH_3 , фосфин. CO_2 , диоксид углерода / углекислый газ / оксид углерода (II).
6. Нет. Нет. Нет.
- 7.

А Гемоглобин (гем)	3 Донор(ство)	Белок гемоглобин содержится в эритроцитах крови, именно он придаёт крови красный цвет; участвует в переносе кислорода. Добровольная сдача крови – донорство.
Б Нейлон	2 Нью-Йорк + Лондон	Есть версия, что "нейлон" – аббревиатура от названий городов NYLON = New-York + LONdon.
В Сахароза	1 Сахарная свёкла	В сахарной свёкле велико содержание сахарозы, поэтому её используют для промышленного производства сахара.

Общая структура оценки ответов на задания очного турнира

Задание	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Всего
Баллы	6	6	3	4	6	3	3	4	10	4	12	3	15	7	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 указанный ответ – 1 балл. Всего: $1*6 = 6$ баллов.

ЗАДАНИЕ 3. Верно указанный ответ – 1 балл. Всего: $1*3 = 3$ балла.

ЗАДАНИЕ 4. Верная типологизация вещества – 1 балл. (При этом, каждая из четырёх букв может быть использована только один раз; если буква записана дважды - балл за правильное обозначение не начисляется). Всего: $1*4 = 4$ балла.

ЗАДАНИЕ 5. Верно записанная формула – 1 балл, верно указанное название вещества – 1 балл. Всего: $1*3 + 1*3 = 6$ баллов.

ЗАДАНИЕ 6. Определение лишнего понятия – 1 балл. (Если элемент вычеркнут, но никаких пояснений, пусть даже не до конца правильных, нет, – балл не ставится). Указание признака, отличающего это понятие среди других, – 1 балл. Установление общего признака для оставшихся понятий – 1 балл. Всего: $1 + 1 + 1 = 3$ балла.

ЗАДАНИЕ 7. Правильно отмеченный вариант ответа – 1 балл. Всего: $1*3 = 3$ балла.

ЗАДАНИЕ 8. Правильный перевод термина – 1 балл. Всего: $1*4 = 4$ балла.

ЗАДАНИЕ 9. Точно записанное выражение - 2 балла. Неточная запись выражения или запись другого выражения, схожего по смыслу – 1 балл. Всего: $2*5 = 10$ баллов.

ЗАДАНИЕ 10. Каждое верно вписанное пропущенное слово – 1 балл. Всего: $1*4 = 4$ балла.

ЗАДАНИЕ 11. Каждый верно вписанный минерал – 1 балл. Каждая верно вписанная цифра (правильно подобранное его свойство) – 1 балл. Всего: $(1+1) * 6 = 12$ баллов.

ЗАДАНИЕ 12. Каждый верный ответ – 1 балл. Всего: $1*3 = 3$ балла.

ЗАДАНИЕ 13. Каждая верная буква (соотнесение портрета и имени) – 1 балл. Верно вписанное пропущенное слово – 1 балл. Всего: $1*5 + 1*10 = 15$ баллов.

ЗАДАНИЕ 14. Каждое вычеркнутое и выписанное понятие – 1 балл. Ещё одно слово, сложенное из оставшихся букв – 2 балла. Всего: $1*5 + 2 = 7$ баллов.

ЗАДАНИЕ 15. Точное название вещества – 2 балла (при неточном определении объекта допускается оценка ответа в 1 балл; если правильные подписи перепутаны – по 1 баллу за каждое). Краткое описание изображения на рисунке в нижнем ряду – 1 балл. Правильное составление всех трёх пар “биологический объект - рисунок” – 2 балла, если верна только одна пара – 1 балл. Развёрнутое описание ассоциативной связи в паре (пример эталонного ответа представлен в ключах) – 1 балл. Всего: $2*3 + 1*3 + 1*2 + 1*3 = 14$ баллов.

ОМХ_VII_ответы_8 класс (очно)

- Газообразные вещества, не обладающие запахом: 1, 3, 4,5 (азот, водород, гелий, кислород)
Газообразные вещества, обладающие запахом: 2, 6, 7, 8 (аммиак, озон, сероводород, хлор) .
- Водород, озон, твердый, твердое вещество, фарфоровая чашка, кислород.
- Сахар. Реторта. Сера.
- , Ок, Ос, С, К.
- Cu_2O , оксид меди (I). Fe, железо. H_2O , вода.
- Лишнее понятие – титан, так как его название происходит от персонажей древнегреческой мифологии, а остальные названы по имени небесного тела.
- А, Б, В.
- Соль, вещество, оксид, катализатор.
- А – сулить (обещать) золотые горы. Б – живая вода. В – есть ещё порох в пороховницах. Г – (искать) философский камень. Д – сотрясать воздух.
- Сера, сероводород, алхимики, дракона.
- Янтарь – 3. Малахит – 5. Берилл – 6. Кварц – 4. Сапфир – 1. Золото – 2.
- Нет. Да. Нет.
- А, Д, Б, В, Г. 1) Пристли, 2) ртути, 3) горение, 4) массы, 5) веществ, 6) стекло, 7) бабушка, 8) Менделеева, 9) Авогадро, 10) молекул.
- Вещество, знак, индекс, Пруст, элемент. Состав.
- 15.

А Бетон	3 Бетономешалка	Для того, чтобы во время перевозки бетон не затвердел, его нужно перемешивать в специальном барабане.
Б Кость	1 Баба Яга	Прозвище сказочного персонажа – баба Яга, костяная нога, т.е. неживая, нога скелета.
В Глина	2 Кирпич (керамический)	Глина является основой гончарного (на рис.) и кирпичного производства; в смеси с водой образует тестообразную пластичную массу, пригодную для обработки (см. рис.). После термической обработки (обжига) становится = приобретает свойства камня.

ОМХ_VII_ответы_9 класс (очно)

1. Оксиды, проявляющие кислотные свойства: 1, 3, 7, 8 (бурый газ, кварц, сернистый газ, углекислый газ).
Оксиды, проявляющие основные свойства: 2, 4, 5, 6 (жженая магнезия, куприт, негашеная известь, свинцовый глёт).
2. Кристаллизация, жидкость, кислород, анод, углекислый газ, замещение.
3. Воздух. Серебро. Лакмус.
4. К, Ос, С, –, Ок.
5. H_2SO_4 , серная кислота. Cu_2O , оксид меди (I). NaOH, гидроксид натрия.
6. Лишнее понятие – искусственный, так как это перевод названия технеций, являющегося металлом, остальные – переводы названий галогенов (хлор, бром, астат, фтор, йод), то есть неметаллов.
7. В, Б, А.
8. Хлорид кальция, хлороводородная кислота, оксид алюминия, сульфат натрия.
9. А – буря в стакане (воды). Б – железный занавес. В – съесть пуд соли. Г – пройти огонь, воду и медные трубы. Д – вывести из равновесия.
10. Конструктор, соль, рентгеновских, проглотит.
11. Флюорит – 6. Тальк – 3. Киноварь – 2. Корунд – 4. Апатит – 1. Медь – 5.
12. Нет. Нет. Да.
13. Д, А, В, Г, Б. 1) идеального, 2) растворов, 3) Аррениус, 4) температуры, 5) Нобель, 6) химик, 7) осадков, 8) условий, 9) фосфора, 10) искры.
14. Ацетат, ион, минерал, силикат, хлорид. Металл.
- 15.

А Кварц	1 Часы	Кварц – самый распространённый минерал в земной коре (около 60% - массовая доля); в кварцевых часах (электромеханические) в качестве колебательной системы используется кристалл кварца. При ударе тока от батарейки, кристалл начинает вибрировать в постоянном режиме. Из-за этого секундная стрелка движется ровно на одну секунду.
Б Известняк (кальцит)	2 Сталактиты, сталагмиты	Вода растворяет известняк и, стекая по потолку пещеры, частично испаряется. При этом известь углекислая осаждается в виде каменной сосульки – сталактита, а со дна пещеры, куда попадают капли, поднимаются сталагмиты.
В Магнетит	3 Компас	Минерал магнетит обладает сильными магнитными свойствами – может изменять показания компаса (стрелка компаса может указывать на залежи магнетита).

ОМХ_VII_ответы_10 класс (очно)

1. Ядовитые вещества: 1,3, 7,8 (ацетальдегид, метанол, фенол, этиленгликоль).
Неядовитые вещества: 2, 4, 5, 6 (глицерин, сахароза, тристеарин, уксусная кислота).
2. Спирт, воск, основание, силикат, песок, медь.
3. Графит. Дубний. Вольфрам.
4. С, –, Ок, К, Ос.
5. CaCO_3 , карбонат кальция. C_2H_6 , этан. C_2H_2 , ацетилен.
6. Лишнее понятие – ванадий, так как этот элемент назван в честь скандинавской богини красоты (Ванадис), а остальные в названы в честь учёных.
7. В, А, А.
8. Нитрат калия, диоксид углерода = углекислый газ, хлорид кальция, сульфид железа (II).
9. А – довести до белого каления, Б – игра не стоит свеч, В – бумага всё стерпит, Г – толочь воду в ступе, Д – с жиру беситься.
10. Жевательный, каучука, полимер, ферментов.
11. Александрит – 1, асбест – 2, сфалерит – 4, халцедон – 6, гранат – 3, рубин – 5.
12. Нет. Нет. Нет.
13. В, Д, А, Б, Г. 1) медицину, 2) серы, 3) газообразных, 4) зрения, 5) влияния, 6) изомерии, 7) пчеловодом, 8) Аррениус, 9) жиров, 10) Эйфелевой.
14. Ацетон, бензин, вода, толуол, хлороформ. Спирт.
15. А

А Этанол = этиловый спирт	3 Спиртные (алкогольные) напитки	Этанол – действующий компонент алкогольных (спиртных) напитков.
Б Озон	1 Озоновая дыра	Озоновая дыра (локальное падение концентрации озона в озоновом слое Земли) впервые была обнаружена в 1985 г. над Антарктидой; это наиболее опасная и самая крупная дыра.
В Серная кислота	2 Суперфосфат	Серную кислоту применяют в производстве минеральных удобрений (это самый крупный потребитель), в том числе и суперфосфата (когда фосфориты обрабатывают серной кислотой).

ОМХ_VII_ответы_11 класс (очно)

1. Водородные соединения МЕ, нелетучие вещества: 1, 2, 3, 4 (гидрид кальция, гидрид магния, гидрид натрия, гидрид рубидия).
Водородные соединения неМЕ, летучие вещества: 5, 6, 7, 8 (гидрид фосфора, селеноводород, силан, хлороводород).
2. Кислотные свойства, азот, ингибитор, среда, оранжево-красный, вода.
3. Спирт. Глюкоза. Водород.
4. Ос, Ок, К, С, –.
5. СО, монооксид углерода (угарный газ). РН₃, фосфин. СО₂, диоксид углерода / углекислый газ / оксид углерода (II).
6. Лишнее понятие – кислород, его название можно перевести как "порождающий кислоту", а остальные названы по цвету образуемого простого вещества.
7. В, В, А.
8. Соль, соединение, раствор, пробирка.
9. А – седьмая вода на киселе, Б – подливать масло в огонь, В – дело пахнет керосином, Г – цепная реакция, Д – построить дом на песке.
10. Метана, шахтёры, пеня, газоанализатор.
11. Алмаз – 6, яшма – 3, топаз – 1, мусковит – 4, изумруд – 2, горный хрусталь – 5.
12. Нет. Нет. Нет.
13. В, Д, А, Г, Б. 1) Ломоносов, 2) физики, 3) теплоту, 4) печь, 5) курения, 6) полиции, 7) теории, 8) атомов, 9) рутения, 10) кислот.
14. Запах, полисорб, пора, противогаз, хлор. Уголь.
15. П

А Гемоглобин (гем)	3 Донор(ство)	Белок гемоглобин содержится в эритроцитах крови, именно он придаёт крови красный цвет; участвует в переносе кислорода. Добровольная сдача крови – донорство.
Б Нейлон	2 Нью-Йорк + Лондон	Есть версия, что "нейлон" – аббревиатура от названий городов NYLON = New-York + LONdon.
В Сахароза	1 Сахарная свёкла	В сахарной свёкле велико содержание сахарозы, поэтому её используют для промышленного производства сахара.