**Всероссийская олимпиада школьников по химии**

**Муниципальный (районный) этап**

**8 класс**

**Решение задач**

**Задание 1**

Рассмотрим произвольную массу раствора, например, 1800 г. Тогда в таком растворе будет содержаться 720 г глюкозы и 1080 г воды. Это соответствует 4 моль глюкозы (*M* = 180 г/моль) и 60 моль воды (*M* = 18 г/моль). Поскольку соотношение числа молекул совпадает с соотношением количеств вещества, то на одну молекулу глюкозы в растворе приходится 60 / 4 = 15 молекул воды.

**Задание 2**

Если смесь содержит только летучие компоненты, то она всегда испаряется без остатка, подобно чистому летучему веществу. Например, без остатка испаряются водные растворы соляной кислоты, аммиака, этилового спирта, уксусной кислоты. Без остатка испаряется бензин, представляющий собой смесь углеводородов.

**Задание 3**

3.1. Натрий окрашивает пламя в желтый цвет, калий – в бледно-фиолетовый, литий – в красный.

3.2. Общее название – щелочные элементы или щелочные металлы.

3.3. При контакте щелочных металлов с водой протекает реакция образования гидроксидов этих элементов – сильных растворимых в воде оснований, или щелочей.

**Задание 4**

4.1. Для каждого изотопа серы, например, 32S, возможно шесть комбинаций изотопов кислорода, а именно 32S16O16O, 32S16O17O, 32S16O18O, 32S17O17O, 32S17O18O и 32S18O18O. Поскольку сера образована 4 изотопами, то общее число комбинаций составляет 24.

4.2. Самая легкая молекула образована самыми легкими природными изотопами, а именно, 32S16O16O. Молярная масса, оцениваемая числом нуклонов в ядре, равна 64 г/моль. Самая тяжелая молекула образована наиболее тяжелыми изотопами, а именно, 36S18O18O. Для нее M = 72 г/моль.

**Рекомендации по оценке решения**

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание 1** |  |
| За произвольный выбор количества раствора | 10 баллов |
| За расчет отношения числа молекул | 15 баллов |
| Всего | 25 баллов |
|  |  |
| **Задание 2** |  |
| За объяснение ошибочности вывода | 10 баллов |
| За примеры смесей (3 примера) | 15 баллов |
| Всего | 25 баллов |
|  |  |
| **Задание 3** |  |
| За указание окраски пламени элементами (3 примера)  | 15 баллов |
| За указание на щелочные металлы | 5 баллов |
| За объяснение названия «щелочные металлы» | 5 баллов |
| Всего | 25 баллов |
|  |  |
| **Задание 4** |  |
| За расчет числа комбинаций  | 15 баллов |
| За расчет молярных масс (2 результата) | 10 баллов |
| Всего | 25 баллов |
|  |  |
| Максимальная возможная оценка | 100 баллов |

**Министерство образования Нижегородской области**

**Нижегородский государственный университет им. Н.И.Лобачевского**

**Всероссийская олимпиада школьников по химии**

**Муниципальный (районный) этап**

**9 класс**

**Решение заданий**

**Задание 1.**

1.1. Такие вещества являются индикаторами. Они используются для определения реакции среды водного раствора, установления конечной точки кислотно-основного титрования.

1.2. Заполненная таблица.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  СредаВещество | Кислая | Нейтральная | Щелочная |
| Лакмус | красная | фиолетовая | синяя |
| Фенолфталеин | бесцветная | бесцветная | малиновая |
| Метиловый оранжевый | красная | оранжевая | желтая |
| Вишневый сок | алая | вишневая | желтовато-зеленая |

**Задание 2.**

2.1. Уравнение реакций

SO3 + H2O → H2SO4 или SO2 + H2O2 → H2SO4

Ag2SO4 + H2 → H2SO4 + 2Ag

H2SO5 + O3→ H2SO4 + 2O2

HSO3Cl + H2O→ H2SO4 + HCl

H2S2O8 + 2H2O → 2H2SO4 + H2O2

2.2. SO3 оксид серы(VI), триоксид серы

Ag2SO4 – сульфат серебра(I)

H2SO5 пероксомоносерная кислота (кислота Каро)

HSO3Cl хлорсульфоновая кислота

H2S2O8 пероксодисерная кислота

**Задание 3.**

3.1. **X1** – NaHCO3, **X2** – Ag2CO3, **X3** – AgCl, **X4 –** Na2CO3, **X5 –** Al(OH)3.

Белым порошком, удовлетворяющим условиям задачи, является NaHCO3 – гидрокарбонат натрия (пищевая сода).

3.2. Уравнения протекающих химических реакций.

2NaHCO3 + 2AgNO3 → Ag2CO3↓ + 2NaNO3 + H2O + CO2

Ag2CO3 + 2HCl → 2AgCl↓ + CO2 + H2O

2NaHCO3 → Na2CO3 + H2O + CO2

Согласно уравнению этой реакции, прокаливание гидрокарбоната натрия сопровождается уменьшением массы на 36.9 %:



3Na2CO3 + 2AlCl3 + 3H2O→ 2Al(OH)3↓ + 6NaCl + 3CO2

**Задание 4.**

4.1. Уравнение реакции взаимодействия натрия водой:

2Na + 2H2O → 2NaOH + H2

4.2. Количество вещества выделившегося водорода



По уравнению реакции *n*(H2O) = *n*(Na) = *n*(NaOH) = 2*n*(H2) = 1.0 моль

Найдем массу гидроксида натрия, полученную в результате реакции и оставшуюся в растворе:

*m*(NaOH) = *n*(NaOH) × *M*(NaOH) = 1 моль × 40 г/моль = 40 г.

Тогда масса всего раствора



Тогда масса воды в этом растворе равна массе раствора за вычетом массы растворенного гидроксида натрия и равна 400 г − 40 г = 360 г.

Учтем массу воды, вступившей в реакцию. Воды израсходовано 1 моль, или



Масса исходной воды равна 360 г + 18 г = 378 г, что соответствует 378 мл воды.

**Рекомендации по оценке решения**

|  |
| --- |
| Задача 1 |
| За ответ об индикаторах | 4 балла |
| За окраску индикаторов (8 клеток в таблице) | 16 баллов |
| Всего | 20 баллов |

|  |
| --- |
| Задача 2 |
| За нахождение пар исходных веществ (5 пар веществ) | 20 баллов |
| За уравнения реакций (5 уравнений) | 5 баллов |
| За названия веществ (5 серосодержащих веществ) | 5 баллов |
| Всего | 30 баллов |

|  |
| --- |
| Задача 3 |
| За установление природы веществ X1 – X5 (5 веществ) | 10 баллов |
| За уравнения реакций (4 уравнения) | 8 баллов |
| За подтверждение расчетом вывода о гидрокарбонате натрия | 2 балла |
| Всего | 20 баллов |

|  |
| --- |
| Задача 4 |
| За уравнение реакции натрия с водой | 4 балла |
| За расчет количества вещества водорода | 5 баллов |
| За расчет массы гидроксида натрия | 5 баллов |
| За расчет массы раствора | 5 баллов |
| За расчет массы воды в растворе | 5 баллов |
| За расчет объема исходной воды | 6 баллов |
| Всего | 30 баллов |

Максимальная возможная оценка

 100 баллов

**Министерство образования Нижегородской области**

**Нижегородский государственный университет им. Н.И.Лобачевского**

**Всероссийская олимпиада школьников по химии**

**Муниципальный (районный) этап**

**10 класс**

**Решение задач**

**Задание 1.**

Исходное количество вещества уксусной кислоты:

*n*(CH3COOH) = *m*/*M* = 5.4 / 60 = 0.09 моль.

В паровой фазе уксусная кислота находится частично в виде димеров и мономеров:

2CH3COOH → (CH3COOH)2.

*х* моль → *х*/2 моль

Пусть в реакцию димеризации вступило *х* моль CH3COOH, тогда образовалось при этом *х*/2 моль димера (CH3COOH)2 и осталось (0.09−*х*) моль CH3COOH.

Общее количество веществ в газовой фазе равно:

*n* = (*pV*)/(*RT*) = 43.7·103Па · 4.5·10−3м3 / (8.314 Дж/(моль К) · 473 К) =

= 0.05 моль,

 а значит, *х*/2 + (0.09−*х*) = 0.05, откуда *х* = 0.08 моль.

Число димерных молекул уксусной кислоты в газовой фазе равно:

*N*(CH3COOH) = *n*·*N*A = (0.08/2)·6.02·1023 = 2.408·1022 молекул.

Рекомендации по оценке решения.

|  |  |
| --- | --- |
| За уравнение реакции | 3 балла |
| За расчет исходного количества вещества уксусной кислоты | 2 балла |
| За расчет количеств вещества мономера и димера в газовой фазе  | 15 баллов |
| За расчет числа димерных молекул  | 5 баллов  |
| Всего | 25 баллов |

**Задание 2.**

2.1. Вещества:

A – CrCl2 – хлорид хрома (II);

B – Cr2(SO4)3 – сульфат хрома (III);

C – Na3[Cr(OH)6] – гексагидроксохромит натрия или гексагидроксохромат(III) натрия;

D – Na2CrO4 – хромат натрия;

E – Cr2O3 – оксид хрома (III).

2.2. Уравнения реакций:

Cr + 2HCl → CrCl2 + H2↑;

2CrCl2 + 4H2SO4 → Cr2(SO4)3 + SO2 + 4HCl + 2H2O;

Cr2(SO4)3 + 12NaOH → 2Na3[Cr(OH)6] + 3Na2SO4;

2Na3[Cr(OH)6] + 3Na2O2 → 2Na2CrO4 + 8NaOH + 2H2O;

2Cr + KClO3 → KCl + Cr2O3;

Cr2O3 + 3Br2 + 10NaOH → 2Na2CrO4 + 6NaBr +5H2O.

**Замечание.** Можно считать правильным ответ, если для вещества С учащийся предложит другой гидроксокомплекс хрома (III), например, Na[Cr(OH)4]. Название комплекса при этом должно отвечать предложенной участником формуле.

|  |  |
| --- | --- |
| За установление природы веществ A – E (5 веществ)  | 10 баллов |
| За названия веществ A – E | 5 баллов |
| За уравнения реакций (6 уравнений)  | 12 баллов |
| Всего | 27 баллов |

**Задание 3.**

3.1. Термохимические уравнения:

**(1)** 2H3PO4 (ж) → H2O (ж) + H4P2O7 (ж), Δr1 = 71 кДж

**(2)** H4P2O7 (ж) → H2O (ж) + 2HPO3 (ж), Δr2 = 101 кДж

**(3)** H2 (г) + 0.5O2 (г) → H2O (ж), Δr3 = −286 кДж

**(4)** 1.5H2 (г) + Р (б. кр) + 2O2 (г) → H3РO4 (ж), Δr4 = −1283 кДж

**(5)** 0.5H2 (г) + Р (б. кр) + 1.5O2 (г) → HРO3 (ж), Δr5 = ?

**(6)** H3PO4 (ж) → H2O (ж) + HPO3 (ж)

3.2. Определим энтальпию образования метафосфорной кислоты (соответствует уравнению (5)) по следствию из закона Гесса:

Δr6 = ½ (Δr1 + Δr2) = 86 кДж,

Δr6 = Δr3 + Δr5 − Δr4 = 86 кДж,

Δr5 = −911 кДж.

|  |  |
| --- | --- |
| За термохимические уравнения (6 уравнений)  | 18 баллов |
| За расчет энтальпии образования метафосфорной кислоты | 6 баллов |
| Всего | 24 балла |

**Задание 4**

4.1. Уравнения реакций сгорания компонентов смеси:

C3H4 + 4O2 → 3CO2 + 2H2O,

C3H5Cl + 4O2 → 3CO2 + 2H2O + HCl.

Средняя молярная масса исходной смеси:

*M*смеси = 1.631 ∙ 29 г/моль = 47.3 г/моль.

Пусть *x* – молярная (она же объемная) доля пропина в исходной смеси. Тогда

*M*смеси = 40*x* + 76.5(1−*x*) = 47.3 г/моль,

откуда *x* = 0.8.

4.2. Положим, что сжиганию подвергли 1 моль смеси, а значит, 0.8 моль пропина и 0.2 моль изомеров C3H5Cl. По уравнению реакции из 0.8 моль пропина получится 1.6 моль воды, которая сконденсируется в заданных условиях. Сгорание 0.2 моль C3H5Cl даст 0.4 моль воды и 0.2 моль HCl, которые растворятся в воде. Кислород, находящийся в избытке, практически нерастворим в воде. Растворимость углекислого газа в кислой среде, создаваемой хлороводородом, низкая, поскольку кислая среда препятствует переходу угольной кислоты в другие ионные формы (карбонат- и гидрокарбонат-ионов). Таким образом, можно считать, что раствор будет содержать всего 2.0 моль (36 г) воды и 0.2 моль (7.3 г) хлороводорода. Массовая доля хлороводорода составит 7.3 г / (36 г + 7.3 г) = 0.169, или 16.9 %.

4.3. Формулы четырех возможных изомеров C3H5Cl:



Рекомендации по оценке решения.

|  |  |
| --- | --- |
| За уравнения реакций (2 уравнения) | 4 балла |
| За расчет объемной доли пропина  | 4 балла |
| За расчет массовой доли HCl | 8 баллов |
| За структурные формулы монохлоралкенов (4 изомера) | 8 баллов |
| Всего | 24 балла |

**Всероссийская олимпиада школьников по химии**

**Муниципальный (районный) этап**

**11 класс**

**Решение задач**

**Задача 1**

|  |  |
| --- | --- |
| 1.1. | Вещество **А** - сульфат натрия. Вещество желтого цвета **В** – сера. |
| 1.2.  | Тенардит – безводный Na2SO4, мирабилит (глауберова соль) – кристаллогидрат Na2SO4 · 10H2O. |
| 1.3. | 1. Na2SO4 + 2C + CaCO3 → Na2CO3 + CaS + 2CO2 или Na2SO4 + 4C + CaCO3 → Na2CO3 + CaS + 4CO;2. Na2SO4 + 4H2 → Na2S + 4H2O или Na2SO4 + 4С → Na2S + 4СO;3. Na2CO3 + BaS → Na2S + BaCO3↓; 4. Na2S + I2 → 2NaI + S или  5Na2S + 2KMnO4 + 8H2SO4 → 5Na2SO4 + K2SO4 + 2MnSO4 + 5S + 8H2O;5. Na2СO3 + SO2 → Na2SO3+ CO2 ;6. S + Na2SO3 → Na2S2O3;7. Na2S2O3 + 4Cl2 + 10NaOH → 2Na2SO4 + 8NaCl + 5H2O;8. Na2S2O3 + 2HCl → 2NaCl + S + SO2 + H2O;9. 3S + 6NaOH → 2Na2S + Na2SO3 + 3H2O. |
| 1.4.  | Сульфат натрия используют в производстве стекла, соды (метод Леблана), сульфида натрия, для получения целлюлозы, в кожевенной, текстильной, пищевой промышленности, для изготовления медицинских препаратов (слабительных средств и в средствах для промывания слизистой оболочки носа). Безводный сульфат натрия используют для обезвоживания органических растворителей.  |

**Рекомендация по оценке решения задачи**

|  |  |
| --- | --- |
| За установление природы веществ **А** и **В** (2 вещества)  | 4 балла |
| За указание состава минералов (2 минерала)  | 4 балла |
| За уравнения реакций (9 уравнений) | 18 баллов |
| За перечень областей применения сульфата натрия | 3 балла |
| **Всего**  | **29 баллов** |

**Задача 2**

Формулы веществ и уравнения реакций.

 ацетон окись

 мезитила

 мезитилен



 форон

Масса ацетона *m* = 22.0 мл × 0.789 г/мл = 17.36 г;

Количество вещества ацетона *n*= 17.36 г / 58 г/моль = 0.30 моль.

Масса окиси мезитила *m*= 0.15 моль × 98 г/моль = 14.75 г

Масса мезитилена *m*= 0.10 моль × 120 г/моль = 12 г

Масса форона *m*= 0.10 моль × 138 г/моль = 13.8 г

Больше всего по массе получится окиси мезитила (14.75 г).

**Рекомендация по оценке решения задачи**

|  |  |
| --- | --- |
| За формулу ацетона | 2 балла |
| За формулы окиси мезитила, мезитилена и форона (3 вещества) | 9 баллов |
| За уравнения реакций (3 уравнения) | 9 баллов |
| За расчет массы  | 5 баллов |
| **Всего**  | **25 баллов** |

**Задача 3**

Уравнения реакций:

С6Н5СН3 + 9О2 ⎯→ 7СО2 + 4Н2О

2С5Н5N + 12.5О2 ⎯→ 10СО2 + 5Н2О + N2

Количества вещества продуктов реакции:

*n*(H2O) = 11.7 г / 18г/ моль = 0.65 моль;

*n*(N2) = 1.12 л / 22.4 л/ моль = 0.05 моль – газ, не растворяющийся в щелочи

Пусть *х* моль – количество вещества толуола, *у* моль – количество вещества пиридина в исходной смеси. Тогда согласно уравнениям реакций

4*х* + 2.5*у* = 0.65 и 0.5*у* = 0.05, откуда *х* = 0.1 моль, *у* = 0.1 моль.

Следовательно, масса толуола (*M* = 92 г / моль) составит 9.2 г, масса пиридина (*M* = 79г / моль) будет равна 7.9 г, масса смеси = 17.1 г. Массовая доля пиридина 7.9 г / 17.1 г = 0.462, или 46.2 %.

**Рекомендация по оценке решения задачи**

|  |  |
| --- | --- |
| За уравнения реакций сгорания (2 уравнения) | 8 баллов |
| За расчет массовой доли пиридина  | 13 баллов |
| **Всего**  | **21 балл** |

**Задача 4**

4.1. Представим неизвестную одноосновную кислородсодержащую кислоту как HXO*y*, где за символом X может находиться один или несколько атомов элементов, включая атомы водорода. В результате диссоциации

HXO*y* ** H+ + XOy−

общее количество вещества ионов составляет:

*n* = 1.08 ⋅ 1022 / 6.02 ⋅ 1023 = 0.0179моль.

Пусть количество вещества кислоты составляет *a* моль. Тогда с учетом степени диссоциации α в растворе образовалось (*a*⋅α) ионов H+ и (*a*⋅α) ионов XOy−, а суммарное их количество *a*⋅α + *a*⋅α = 0.0179моль, откуда

*а* = 0.0179/ (2 ⋅ 0.06) = 0.149моль.

Масса растворенной кислоты составляет 500 г ⋅ 0.014 = 7 г, а значит, молярная масса *M*(HXOy) = 7 / 0.149 = 47 г/моль.

Руководствуясь формулой кислоты, получаем для ее молярной массы уравнение 47 = 1 + *M*X + 16*y*.

Если *y* = 1, *M*X = 30 – одного такогоэлемента нет, возможная комбинация атомов SiH2 не отвечает реальному веществу.

Если *y* = 2, *M*X = 14. Подходящий вариант – азот, следовательно, неизвестное вещество – азотистая кислота **HNO2.** Комбинации атомов BH3 или CH2 не отвечают реальным веществам.

Варианты с *y* = 3 и более невозможны, поскольку для них *M*X должно быть отрицательным. Таким образом, решение HNO2 является единственным.

4.2. Константы диссоциации рассчитывается из концентраций ионов и непродиссоциировавших молекул:

= 5.71⋅10−4

4.3. Степень окисления азота в азотистой кислоте равна +3, то есть является промежуточной из возможных значений степеней окисления азота. Поэтому HNO2 проявляет окислительно-восстановительную двойственность. Под действием восстановителей она восстанавливается (обычно до NO), а в реакциях с окислителями – окисляется до HNO3. Примерами могут служить следующие реакции:

2HNO2 + 2KI + H2SO4 → 2NO + I2 + K2SO4 + 2H2O

5HNO2 + 2KMnO4 + 3H2SO4 → 5HNO3 + 2MnSO4 + K2SO4 + 3H2O

4.4. Азотистая кислота принадлежит к числу слабых кислот и известна только в разбавленных растворах. При концентрировании раствора или при его нагревании она распадается:

2HNO2 → NO + NO2 + H2O

**Рекомендации по оценке решения**

|  |  |
| --- | --- |
| За нахождение общего количества вещества ионов  | 3 балла |
| За нахождение количества вещества кислоты  | 4 балла |
| За установление природы кислоты  | 6 баллов |
| За расчет константы диссоциации  | 3 балла |
| За характеристику окислительно-восстановительных свойств  | 6 баллов |
| За реакцию разложения кислоты  | 3 балла |
| **Всего**  | **25 баллов** |