

РЕШЕНИЯ ЗАДАЧ

Отборочный (районный) этап. Теоретический тур

9 Класс

№1

I вариант

Уравнение реакции: $\text{MgSO}_4 + \text{Rb}_2\text{SO}_4 + 6\text{H}_2\text{O} = \text{Rb}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

Возьмем по 1 моль исходных солей. Тогда из них получится 1 моль соли Туттона, часть которой выпадет в осадок. Справедливо соотношение:

$[m(1 \text{ моль безводного двойного сульфата}) - m(\text{двойного сульфата в осадке})] / (m(\text{смеси}) - m(\text{осадка})) = w$, где w – массовая доля безводной соли в насыщенном растворе. Подставляя цифры, получаем:
 $(386 - 386n)/(120/0.25 + 266/0.25 - 494n) = 20.2/120.2 = 0.168$,

Где 120 г/моль и 266 г/моль – молярные массы сульфатов магния и рубидия, 494 г/моль – молярная масса соответствующей соли Туттона, 386 г/моль – молярная масса безводного двойного сульфата магния-рубидия, n – количество вещества соли Туттона, выпавшей в осадок.

Решая данное уравнение, получаем $n = 0.418$ моль, что соответствует $m = 0.418 \cdot 494 = 206.5$ г

По условию задачи требуется получить 10,0 г соли, следовательно, надо взять следующие массы растворов:

$$m(\text{р-ра MgSO}_4) = 120/0.25 \cdot 10/206.5 = 23.2 \text{ г}$$

$$m(\text{р-ра Rb}_2\text{SO}_4) = 266/0.25 \cdot 10/206.5 = 51.5 \text{ г}$$

II вариант

Уравнение реакции: $\text{FeSO}_4 + \text{Rb}_2\text{SO}_4 + 6\text{H}_2\text{O} = \text{Rb}_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

Возьмем по 1 моль исходных солей. Тогда из них получится 1 моль соли Туттона, часть которой выпадет в осадок. Справедливо соотношение:

$[m(1 \text{ моль безводного двойного сульфата}) - m(\text{двойного сульфата в осадке})] / (m(\text{смеси}) - m(\text{осадка})) = w$, где w – массовая доля безводной соли в насыщенном растворе. Подставляя цифры, получаем:
 $(418 - 418n)/(152/0.25 + 266/0.25 - 526n) = 24.4/124.4 = 0.196$,

Где 152 г/моль и 266 г/моль – молярные массы сульфатов железа и рубидия, 526 г/моль – молярная масса соответствующей соли Туттона, 418 г/моль – молярная масса безводного двойного сульфата железа-рубидия, n – количество вещества соли Туттона, выпавшей в осадок.

Решая данное уравнение, получаем $n = 0.287$ моль, что соответствует $m = 0.287 \cdot 526 = 150.8$ г

По условию задачи требуется получить 10.0 г соли, следовательно, надо взять следующие массы растворов:

$$m(\text{р-ра FeSO}_4) = 152/0.25 \cdot 10/150.8 = 40.3 \text{ г}$$

$$m(\text{р-ра Rb}_2\text{SO}_4) = 266/0.25 \cdot 10/150.8 = 70.6 \text{ г}$$

Рекомендации к оцениванию:

- | | | | |
|----|--|-----------|-----------|
| 1. | Уравнение реакции образования соли Туттона (в явном или скрытом виде) | 0.5 балла | 0.5 балла |
| 2. | Составление уравнения связи между количеством реагирующих веществ и количеством выпадающего осадка | 1.5 балла | 1.5 балла |
| 3. | Решение этого уравнения | 1 балл | 1 балл |
| 4. | Расчет масс исходных растворов | 1 балл | 2 балла |

ИТОГО: 5 баллов

№2

I вариант

Найдем все элементы, ядра основных изотопов которых содержат одинаковое количество протонов и нейтронов, то есть, чтобы атомная масса самого распространенного изотопа была в 2 раза меньше порядкового номера. He, C, N, O, Ne, Mg, Si, S, Ca.

Посчитаем сумму номеров группы и периода: He – 4, C – 6, N – 7, O – 8, Ne – 10, Mg – 5, Si – 7, S – 9, Ca – 6. С учетом того, что одному из элементов соответствует простое вещество металл (Mg или Ca), то парой элементов **А** и **Б** могут быть только Ca и C.

По массовым долям на элемент В должно приходиться $12 \cdot 4 = 48$ а.е.м., что может соответствовать 3 атомам кислорода, что хорошо сочетается со степенями окисления, **Х** – карбонат, элемент **В** – О. **Х** = CaCO₃, примерами могут быть известняк, мел, мрамор.

II вариант

Найдем все элементы, ядра основных изотопов которых содержат одинаковое количество протонов и нейтронов, то есть, чтобы атомная масса самого распространенного изотопа была в 2 раза меньше порядкового номера. He, C, N, O, Ne, Mg, Si, S, Ca.

Посчитаем сумму номеров группы и периода: He – 4, C – 6, N – 7, O – 8, Ne – 10, Mg – 5, Si – 7, S – 9, Ca – 6. С учетом того, что одному из элементов соответствует простое вещество металл (Mg или Ca), а сумма протонов и нейтронов должна быть четной, то это может быть только Ca.

Теперь надо определить, какой буквой обозначают кальций. Если это **А**, то **Б** – это S, так как у нее на 4 нейтрона меньше, чем у кальция, а если взять на 4 нейтрона больше, то это должен быть хром-48, что не соответствует условию использования самого распространенного изотопа. По массовой доле на **В** приходится $32 \cdot 2 = 64$ а.е.м., что может соответствовать 4 атомам кислорода. Получается, CaSO₄, что хорошо сочетается со степенями окисления. Если кальций – это **Б**, то **А** должен быть хромом, что не может быть из-за условия равенства количества нейтронов и протонов. Если кальций – это **В**, то по массовым долям на 1 атом кальция приходится $40 : 2 = 20$ а.е.м., что может соответствовать 1 атому неона, что не подходит из-за его инертности. Таким образом, **Х** – сульфат кальция, элемент **А** – Ca, **Б** – S, **В** – О. **Х** = CaSO₄, примерами могут быть гипс, алебастр.

Рекомендации к оцениванию:

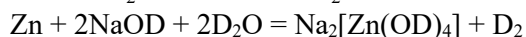
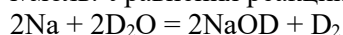
- | | |
|--|-----------------|
| 1. Обоснованно выбраны А,Б,В и Х , по 1 баллу (по 0.5 балла без обоснования) | 4 балла |
| 2. Название горной породы 1 балл | 1 балл |
| ИТОГО: | 5 баллов |

№3

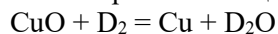
I вариант

Определим газ **А**. Его молярная масса М составит: $M = 0.18 \cdot 22.4 = 4$ г/моль.

Такую молярную массу имеет гелий, однако он не удовлетворяет условию задачи: не образует соединений, из которых мог бы быть вытеснен металлом, не восстанавливает соединения до металлов. Альтернатива – дидейтерий, ²H₂ или D₂. Тогда «некая вода» – D₂O, тяжелая вода, с молярной массой 20 г/моль. Уравнения реакций:



Металл розоватого цвета – медь. Черный порошок – оксид меди. Уравнение реакции:



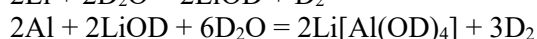
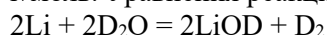
Если в реакцию вступило 10 л дейтерия, количество вещества получившейся меди составит $n(\text{Cu}) = n(\text{D}_2) = 10/22.4 = 0.45$ моль. Масса меди составит $m = n \cdot M = 0.45 \cdot 64 = 29$ г.

II вариант

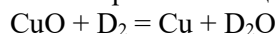
Определим газ **А**. Его молярная масса М составит:

$$M = 0.18 \cdot 22.4 = 4 \text{ г/моль.}$$

Такую молярную массу имеет гелий, однако он не удовлетворяет условию задачи: не образует соединений, из которых мог бы быть вытеснен металлом, не восстанавливает соединения до металлов. Альтернатива – дидейтерий, ²H₂ или D₂. Тогда «некая вода» – D₂O, тяжелая вода, с молярной массой 20 г/моль. Уравнения реакций:



Металл розоватого цвета – медь. Черный порошок – оксид меди. Уравнения реакций:



Если в реакцию вступило 15 л дейтерия, количество вещества получившейся меди составит $n(\text{Cu}) = n(\text{D}_2) = 15/22.4 = 0.67$ моль. Масса меди составит $m = n \cdot M = 0.67 \cdot 64 = 43$ г.

Рекомендации к оцениванию:

- | | | |
|---------------|---|-----------------|
| 1. | Определение неизвестного газа – 1 балл (допустимо написание реакций с участием воды и дейтерия после определения неизвестного газа) | 1 балл |
| 2. | Указание названия «некой воды» и ее молярной массы – по 0.5 балла | 1 балл |
| 3. | Уравнение реакции металла с водой – 0.5 балла | 0.5 балла |
| 4. | Уравнение реакции цинка/ алюминия с раствором щелочи – 1 балл (допустимо написание метацинка/метаалюмината вместо гидроксокомплексов) | 1 балл |
| 5. | Уравнение реакции восстановления оксида меди – 0.5 балла | 0.5 балла |
| 6. | Расчет массы оксида меди – 1 балл | 1 балл |
| ИТОГО: | | 5 баллов |

№4

I вариант

1. $Q_3 = 2Q_2 - Q_1$
2. $Q_3 = -182$ кДж
3. $Q_f(\text{NO}) = -91$ кДж/моль
4. $Q_{\text{разл.}}(\text{NO}) = +91$ кДж/моль
5. Тепловой эффект (изменение энтальпии) процесса не зависит от пути протекания процесса, а зависит только от исходного и конечного состояния веществ. Учёные, сформулировавшие данные законы (закон Гесса и Лавуазье-Лапласа) – Г.И. Гесс, А.Л. Лавуазье и П.-С. маркиз де Лаплас.

II вариант

1. $Q_3 = 2Q_2 - 2Q_1$
2. $Q_3 = -284$ кДж
3. $3/2\text{O}_2 = \text{O}_3 - 142$ кДж
4. $Q_f(\text{O}_3) = -142$ кДж/моль
5. $Q_{\text{разл.}}(\text{O}_3) = 142$ кДж/моль. Тепловой эффект (изменение энтальпии) процесса не зависит от пути протекания процесса, а зависит только от исходного и конечного состояния веществ. Учёные, сформулировавшие данные законы (закон Гесса и Лавуазье-Лапласа) – Г.И. Гесс, А.Л. Лавуазье и П.-С. маркиз де Лаплас.

Рекомендации к оцениванию:

- | | | |
|---------------|---|-----------------|
| 1. | Составление баланса уравнений | 1 балл |
| 2. | Расчет теплового эффекта реакции (3) | 1 балл |
| 3. | Правильный ответ по термохимическому уравнению | 1 балл |
| 4. | Правильный ответ по энтальпии образования O_3 (со знаком и размерностью) | 1 балл |
| 5. | Определение | 1 балл |
| ИТОГО: | | 5 баллов |