- **5**. Двенадцативодный сульфат аммония-хрома растворили в воде, и массовая доля водорода в полученном растворе составила 10.5%.
- 1) Приведите формулу двенадцативодного сульфата аммония-хрома. Каково тривиальное название солей этого класса?
- 2) Рассчитайте массовую долю хрома в этом растворе.
- 3) Укажите две сферы применения рассматриваемого соединения

№ 5

- Формула двенадцативодного сульфата аммония-хром:а (NH₄)Cr(SO₄)₂*12H₂O
- 2) Квасцы это тип химического соединения, обычно гидратированная двойная сульфатная соль трёх- и одновалентных металлов с общей формулой $XM(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$, где X одновалентный катион, такой как калий или аммоний, а M трёхвалентный катион, например, алюминий или хром. Кристаллогидрат, двойная соль.
- 3) Пусть в 100 г раствора содержится X г (NH₄)Cr(SO₄)₂*12H₂O и У г воды. M((NH₄)Cr(SO₄)₂*12H₂O) = 18+52+32*2+64*2+12*18=234+192+52=478 г/моль, M(H₂O) = 18 г/моль.

Водород: 4+24=28 г в 478 г квасцов, a г в X г квасцов; a=28X/478 г

2 г в 18 г воды, c г в Y г воды; c = 2Y/18 г. Тогда:

X+Y = 100

(a+c)/100 = 0.105

28X/478 + (100-X)/9 = 10.5; X = 11.6 г квасцов.

В 478 г квасцов содержится 52 г хрома.

В 11,6 г квасцов содержится z г хрома, z = 11,6*52/478 = 1,26 г Сг,

то есть массовая доля хрома (а масса раствора 100 г) составляет 1,26 %.

 Применение квасцов: протрава при крашении шерстяных и хлопчатобумажных пряжи и тканей, дубящие средства в кожевенной промышленности, в медицине как вяжущее, прижигающее и кровоостанавливающее средство.

Рекомендации к оцениванию:

 1. Формула квасцов
 1 балл

 2. Тривиальное название
 1 балл

 3. Составление системы уравнений для расчета
 3 балла

 4. Определение содержания хрома
 4 балла

 5. Указание сфер применения квасцов
 1 балл

ИТОГО: 10 баллов