

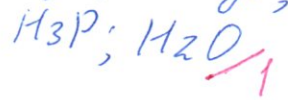
Задача 5-8-1

- 1) 1. Алмаз ^{0,5} 2. Азот ^{0,5}
 3. Хлор ^{0,5} 4. Водород ^{0,5}
 5. Кислород ^{0,5} 6. Фосфор ^{0,5} / 3,5
 2) ~~234~~ - 0,5

~~195~~
 $245 + 75 = 315 - 52\%$
 Проверка: ✓

Задача 5-8-2

На старых кладбищах и болотах иногда встречаются огоньки, пульсирующие прохладой. Их появление объясняется горением на воздухе сложного вещества - фосфина, состоящего из атома фосфора и трех атомов водорода. В состав молекулы фосфина входит один атом фосфора и три атома водорода. В результате горения получается простое вещество - оксид фосфора, где фосфора в 2,5 раза меньше чем кислорода, и вода, в состав которой входит атом кислорода.



$3 + 1$ / 4,5

Задача 5-8-3

- 1) Вода —
 2) Лед, H_2O — / 0,5

Задача 5-8-4

- а) Mo-S-Co-W, то есть молибден - сера - кобальт - вольфрам
 б) C-Ar-B-O-N, то есть углерод - аргон - бор - кислород - азот
 в) W-At-Er, то есть вольфрам - астат - эрбий
 г) Re-Ac-Ti-O-N, то есть рений - актиний - титан - кислород - азот
 Моисе; Mo-U-Se, то есть молибден - уран - селен / 10,5

Задача 5-8-5

- 1) Водород / 1,5
 2) O_2SiAlH / 0,5
 3) а) фосфор, древес, камни; б) каолинит, слюда, кварц; в) фосфорный камень; г) алмаз, кремний / 7,5
 4) твердость, хрупкость, похистый / 0,5
 5) алмаз, кремний / 0,5

Название вещества	Название способов, описание действий, их обоснований	Явление (физическое, химическое). Типичная химическая реакция
<p>Поваренная соль</p> <p style="color: red; font-size: 2em; margin-left: 100px;">15</p>	<p>Выпаривание. Фильтрация</p> <p>Требуется создать фильтр из фильтровальной бумаги и воронки и дистиллированной воды, потом смесь поместить в фильтр и из смеси в дистиллированную воду попадет поваренная соль, а оставшаяся смесь останется на фильтровальной бумаге. После нужно при помощи горячей спиртовки выпарить воду ^{воду}. Вода испарится, а соль останется.</p>	<p>Явление химическое, т.к. при выпаривании воды участвовала горячая спиртовка а все реакции с горением являются химическими. Во время выпаривания фильтрация же осталась безответная смесь воды и соли. Во время выпаривания на края тарелки осадок осадок введется.</p>
<p>Мел</p>	<p>Не выделяется</p>	<p>Не учитывает в реакцию.</p>
<p>Парафин</p>	<p>Плавление.</p> <p>Оставшуюся смесь нужно растопить ^{парафин} парафин имеет свойство плавиться, а мел и крахмал не плавятся. В итоге при помощи горячей спиртовки плавильный парафин получается жидкостью</p>	<p>Химическое явление, т.к. при помощи горячей спиртовки плавильный парафин имеет запах желтоватый оттенок</p>
<p>Крахмал</p> <p style="color: red; font-size: 1.5em;">Обнаружили крахмал</p> <p style="color: red; font-size: 1.5em;">15</p>	<p>Оставшуюся смесь окрашивается при йода. Получилась смесь крахмала и йода который будет ^{темно-фиолетовый} зеленого оттенка, имеющий запах йода.</p> <p style="color: red; font-size: 2em; margin-left: 100px;">1 - 25 2 - 45 + 15 75</p>	<p>Это физическое явление крахмал окрашивается из и имеет запах.</p>

