|  |
| --- |
| Немного подробнее о золе и что из нее можно получить. В золе растворяется в основном карбонат калия (К2СО3, еще имеет название - Поташ) В древесной золе его ориентировочно 10%. В золе подсолнечника или лозы винограда 20-22% (точнее можно найти в интернете процентный состав золы). При растворении в воде, дает щелочную реакцию. Чем горячее вода, тем быстрее и больше растворяется этой соли. При остывании раствора, концентрация снижается. Я пробовал делать максимально концентрированный раствор (заливал кипятком избыточное количество золы, несколько раз перемешивал, ждал когда осядет нерастворимая часть, сливал раствор (температура была около 25 градусов)и выпаривал его). Получалось примерно 400 г.сухой соли на 1л. раствора.  Время настаивания большой роли на растворение не играет. Если залить кипятком, несколько раз перемешать, то после остывания раствора остальное время концентрацию практически не увеличит. Время тратится только на оседание твердых частиц.   Опрыскивал раствором с концентрацией 70-80 г. сухой соли (не путать с раствором) на 10 л. воды. Местами пожег листья. Нормальная концентрация - не более 50 г/10л.  При добавлении к раствору азотной кислоты до нейтральной реакции получим ценное удобрение - калийную селитру (КNO3). Остальные продукты реакции - углекислый газ и вода. Но этим от болячек уже не спасешся. Это только удобрение на первую половину лета.  Нерастворенный осадок также можно обработать азотной кислотой до прекращения реакции. В результате получаем большей частью кальциевую селитру Ca(NO3)2 и соли микроэлементов с азотной кислотой, практически все растворимые в воде. Останется в осадке только сажа.  Если к первоначальному раствору Поташа добавить ортофосфорную кислоту (в пересчете на 150 г. сухого поташа и 200 г. 100%-й ортофосфорной кислоты) получим монофосфат калия(КН2РО4) примерно 250 г. (довольно дорогое удобрение для ускорения созревания урожая и лозы). Обработка по листу в концентрации 25-50 г./10л.  При большем количестве поташа получается бифосфат калия (К2НРО4) и далее фосфат калия (К3РО4). Эти соли малорастворимые и их получать не рекомендуется.  С различными селитрами смешивать не нужно, т.к. происходят химические реакции и можно получить один из продуктов нерастворимый. |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | |  | |
| Непрочитано Сегодня, 10:21 | #**[369](http://forum.vinograd.info/showpost.php?p=690022&postcount=369" \t "new)** |
|  | По умолчанию **Re: Оидиум**  Вношу небольшую поправку (поправили форумчане). Суть в том, что фосфат калия является растворимой солью (источник: [http://ru.wikipedia.org/wiki/Ортофосфат\_калия](http://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%9E%D1%80%D1%82%D0%BE%D1%84%D0%BE%D1%81%D1%84%D0%B0%D1%82_%D0%BA%D0%B0%D0%BB%D0%B8%D1%8F) )  Я пользовался информацией из: [http://ru.wikipedia.org/wiki/Ортофосфат](http://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%9E%D1%80%D1%82%D0%BE%D1%84%D0%BE%D1%81%D1%84%D0%B0%D1%82) выдержка из нее: "... Дигидрофосфаты (однозамещенные фосфаты) имеют кислую реакцию, гидрофосфаты (двузамещенные фосфаты) — слабощелочную, средние (трехзамещенные фосфаты, или просто фосфаты) — щелочную. Дигидрофосфаты обычно хорошо растворимы в воде, **почти все гидрофосфаты и фосфаты растворимы мало**." От сюда я и взял информацию. Также как и писал ранее, при реакции получал молочного цвета взесь, которая оседала на дне раствора, когда начинал образовываться гидрофосфат калия (при избытке поташа).  И самое главное в нашем случае - фосфат калия имеет сильно щелочную реакцию, а для растений больше подходит слабокислая. Так что, **как я и писал ранее - лучше монофосфат.** Если считать золу бесплатной, то купив ортофосфорную кислоту (техническая 73-75% стоит около 10 грн/кг.) получим стоимость 1 кг. монофосфата калия в пределах 9.50-10.50 грн/кг.) Для сравнения 1 кг. монофосфата калия в рознице от 20 до 30 грн/кг. Делаем выводы.   |  | | --- | | *... Получалось примерно 400 г.сухой соли на 1л. раствора.* |   Немного ошибся в нулях. Получалось примерно **40 г.сухой соли на 1л. раствора.** При опрыскивании по листу необходима концентрация примерно 40 г.сухой соли на 10л. раствора. Т.е необходимо дополнительно добавить на 1 литр раствора еще 9 литров воды. |