**Материал для самостоятельной работы: «Природный каучук»**

ФИ………………………………………………………………………..……, ФИ……………………………………………………………..…………

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Задание** | **Ответ** |
| **А1** | **На каких свойствах каучука было основано его применение ?****Для чего его могли применять в начале 19 века?** **Почему первые попытки найти применение каучуку потерпели неудачу?** |  |
| **А2** | **Почему процесс превращения каучука в резину называют вулканизация?****Чем состав и строение резины отличается от состава и строения каучука?** **В чём химическая сущность процесса вулканизации?****В чём преимущества резины по сравнению с каучуком?**  **В какой материал превратится каучук, если процесс вулканизации проводить с избытком серы? Какие у него свойства?** |  |
| **В3** | **Составьте уравнение реакции (подчеркнутое) согласно схеме, предложенной группой разработчиков во главе с С.В. Лебедевым:** ***этиловый спирт* → *бутадиен 1,3 → бутадиеновый каучук*** |  |
| **В4** | **Напишите структурную формулу природного каучука.** **Из какого мономера можно получить каучук, подобный природному?** **Напишите данное уравнение реакции полимеризации. Назовите полученное вещество.** |  |
| **С5** | **У каучука есть «родственник» – гуттаперча. Чем являются эти «родственники» по отношению друг к другу?** **Напишите структурную формулу гуттаперчи.** |  |
| **С6** | **Почему при сжигании резины ощущается резкий неприятный запах и ощущается резь в глазах? Подтвердите ответ уравнением хим. реакции.****Почему при сжигании хлоропренового каучука образуется едкий дым? Подтвердите ответ уравнением хим. реакции.** |  |
|  | **И Т О Г О**  | **баллов** |