|  |  |
| --- | --- |
| 1. Чем раньше лечились от кожных заболеваний? | Азот, йод и благородные газы |
| Когда выросло практическое значение серы? | серой |
| Что такое греческий огонь? | Византийцы в 673 г., защищая Константинополь, сожгли флот неприятеля с помощью смеси селитры серы и других веществ , в средние века в Европе сера применялась почти таким же составом. |
| Как добывают серу? | Это смесь серы, смолы и других веществ. |
| Опасна ли сера? | Серу выплавляют из горных пород, содержащих самородную (элементарную) серу. |
| При каком химическом производстве образуется больше всего оксидов серы? | 1. Сера в виде пыли раздражает слизистые оболочку, органы дыхания и может вызвать серьезные заболевания. 2. При вдыхании H2S притупляется реакция на его запах и может привести к тяжелым отравлениям . 3. При сгорании серы выделяется сернистый газ. |
| Где говорится о том, что серу использовали для очищения грешников? | При производстве серной кислоты. |
| В Древнем Риме сера использовалась в быту. Какое она имела назначение? | В библии. |
| В XV веке было подробно описано получение серной кислоты. Кто описал этот процесс? | С помощью сернистого газа отбеливали ткани. |
| Как можно получить серу не из твердых веществ? | Этот процесс описал один из составителей ядрохимии монах Василий Валентин |
| Что представляет собой оксид серы? | Серу получают как побочный продукт при очистке газа. |
| Почему серную кислоту применяют для осушения газов? | Бесцветную, сильно дымящуюся на воздухе жидкость. |
| Концентрированная серная кислота хорошо растворяет оксид серы (VI). Как называется раствор в серной кислоте? | Потому что она обладает сильным гигроскопическими (водопоглощающими) свойствами |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| С чем взаимодействует разбавленная серная кислота ? | Раствор SO3 в серной кислоте называют олеумом. | |
| Сколько солей образует двухосновная серная кислота? | Она взаимодействует с металлами стоящими в ряду напряжений до водорода с выделением Н2 с оксидами металлов, с солями. | |
| Что является качественным реактивом на ион SO4? | Она образует два ряда солей средние - сульфаты и кислые - гидросульфаты. | |
| Какие основные области применения серной кислоты? | Является BaCl2 | |
| В чем проводят процесс растворения оксида серы? | Производство минеральных удобрений, металлургия, очистка нефтепродуктов и т. д. | |
| Где используется медный купорос CuSO4\*5H2O? | Проводят в концентрированной серной кислоте и получается олеум. | |
| В каких трех формах в природе встречается сера? | Его используют в сельском хозяйстве для борьбы с вредителями и болезнями растений. | |
| В каких процессах организма участвует сера? | Самородная, сульфатная, сульфитная | |
| Что происходит при недостатке серы в организме? | Окислительно-восстановительных | |
| Правила разбавления концентр ированной H2SO4? | | | Наблюдается хрупкость и ломкость костей, выпадают волосы | |
| Какое вещество лежит в основе удаления и обезвреживания ртути? | | | Кислоту нужно вливать в воду, а не воду в кислоту | |
| .Какой металл не взаимодействует с серой ни при каких условиях? | | | Сера | |
| Какие из металлов не реагируют с серой? | | | Золото | |