|  |  |
| --- | --- |
| Текст с ошибками  История знакомства человека с этим веществом уходит далеко вглубь веков. Неизвестно имя того, кто открыл углерод. Неизвестно, какая из форм чистого углерода – графит или алмаз – была открыта раньше.  В Периодической системе углерод расположен во втором периоде, в V группе, главной подгруппы. Его атом содержит 5 протонов, 6 электронов, 6 нейтронов.  Углерод может проявлять степени окисления от - 3 до +4. Все соединения углерода делятся на два особых класса: органические соединения, в состав которых всегда входит углерод в степени окисления - 4, и неорганические, к которым относят все остальные соединения.  Углерод образует аллотропные модификации : алмаз, графит, карбин, фуллерен. Причина этого явления состоит в разном строении их атомов.   ,Алмаз «Шах» в 87 каратов, знаменитый исторический алмаз с незначительным желтоватым цветом, но большой чистоты. Его масса составляет 10 граммов. На нем три надписи на персидском языке.   В 1829 году поднесен персидским шахом Николаю I как выкуп за убийство русского дипломата и писателя А.С. Грибоедова.  В нормальных условиях углерод химически активен, при высокой температуре он реагирует со многими веществами. Самой активной формой является аморфный углерод, менее активен графит, самый инертный – алмаз.  При нагревании углерод соединяется с кислородом, образуя оксид углерода (IV), или углекислый газ:  2С + O2 = CO2  Углерод – сильный восстановитель. При нагревании с водяным паром он вытесняет из воды водород:  Н2O + С =2 СО + Н2, где атом углерода принимает два электрона от водорода.    В природе углерод встречается в свободном и связанном состоянии, главным образом в виде карбонатов (мел, известняк, мрамор), в каменных и бурых углях, торфе. Углерод входит в состав нефти, природного газа, воздуха, растений, организмов человека и животных. Его соединения составляют основу живой природы – флоры и фауны.  **Домашнее задание**  п.29, упр. 7. 8 (стр. 172). Составьте сочинение или схему путешествия углерода. Искусственная аллотропная модификация углерода найдена. Это – фуллерен. Подготовить сообщение-презентацию (по желанию). | Текст с ошибками  История знакомства человека с этим веществом уходит далеко вглубь веков. Неизвестно имя того, кто открыл углерод. Неизвестно, какая из форм чистого углерода – графит или алмаз – была открыта раньше.  В Периодической системе углерод расположен во втором периоде, в V группе, главной подгруппы. Его атом содержит 5 протонов, 6 электронов, 6 нейтронов.  Углерод может проявлять степени окисления от - 3 до +4. Все соединения углерода делятся на два особых класса: органические соединения, в состав которых всегда входит углерод в степени окисления - 4, и неорганические, к которым относят все остальные соединения.  Углерод образует аллотропные модификации : алмаз, графит, карбин, фуллерен. Причина этого явления состоит в разном строении их атомов.   Алмаз «Шах» в 87 каратов, знаменитый исторический алмаз с незначительным желтоватым цветом, но большой чистоты. Его масса составляет 10 граммов. На нем три надписи на персидском языке.   В 1829 году поднесен персидским шахом Николаю I как выкуп за убийство русского дипломата и писателя А.С. Грибоедова.  В нормальных условиях углерод химически активен, при высокой температуре он реагирует со многими веществами. Самой активной формой является аморфный углерод, менее активен графит, самый инертный – алмаз.  При нагревании углерод соединяется с кислородом, образуя оксид углерода (IV), или углекислый газ:  2С + O2 = CO2  Углерод – сильный восстановитель. При нагревании с водяным паром он вытесняет из воды водород:  Н2O + С =2 СО + Н2, где атом углерода принимает два электрона от водорода.    В природе углерод встречается в свободном и связанном состоянии, главным образом в виде карбонатов (мел, известняк, мрамор), в каменных и бурых углях, торфе. Углерод входит в состав нефти, природного газа, воздуха, растений, организмов человека и животных. Его соединения составляют основу живой природы – флоры и фауны.  **Домашнее задание**  п.29, упр. 7. 8 (стр. 172). Составьте сочинение или схему путешествия углерода. Искусственная аллотропная модификация углерода найдена. Это – фуллерен. Подготовить сообщение-презентацию (по желанию). |