

Как вы уже поняли, речь пойдет о химическом элементе, имеющем порядковый номер 6 в периодической таблице Д. И. Менделеева. Почему именно о нём? Углерод - вещество, с которым встречается каждый из нас.



Матово-чёрный (графит),
либо прозрачный (алмаз)

Свободный углерод находится в природе в виде алмаза и графита, также в атмосфере существует в виде диоксида углерода (CO_2). В организм человека углерод поступает с пищей (в норме около 300 г в сутки). Общее содержание углерода в организме человека достигает 21% (15 кг на 70 кг массы тела). Углерод составляет $\frac{2}{3}$ массы мышц и $\frac{1}{3}$ массы костной ткани.

Графит используют в карандашной промышленности, но в смеси с глиной, для уменьшения его мягкости. Его невероятная температура плавления позволяет делать из него тигли для заливки металлов.

6

УГЛЕРОД



Углерод может принимать формы
древесного угля, графита и алмаза.

C

Алмаз благодаря исключительной твердости- незаменимый абразивный материал. Алмазным напылением обладают шлифованные насадки бурмашин. Кроме этого, ограненные алмазы- бриллианты- используются в ювелирных украшениях, ведь это драгоценные камни.

Действительно, углерод - это один из важных элементов периодической таблицы.