

# 8-9

## Задание 1.

- а) алмаз, кристаллы, уголь, бриллиант.  
б) кислород, озон, углерод, алмаз.  
в) водород (H), марганец (Mn), сера (натуральная) (Na).
- Сера - Натрий (Na)
- Углерод - уголь, кристаллы, алмаз, бриллиант  
Кислород - озон

## Задание 2.

Чтобы обнаружить газированную воду, достаточно просто потыкать склянку. В какой из них вода будет обильно пузыриться, там и будет газированная вода.

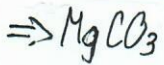
## Задание 3.

1. Массу, в 2 раза меньшую, массы магнезии, имеет углерод. В веществе атомов углерода столько же, сколько и магнезий (1). Рассчитайте общую атомную массу вещества.

$$w(\text{Mg}) = \frac{24 \cdot 1}{M_r(\text{MgC}?) } = 28,6 \Rightarrow \frac{24}{28,6} = M_r(\text{MgC}?) = 84$$

Если 20 атомных % - 1 атом, значит 60 - 3 атома.

$$M_r(?) = 84 - (24 + 12) = 48; 48 : 3 = 16 - \text{O}$$



## Задание 6.

1. X - ртуть. Только ртуть - металл, жидкий в обычных условиях.