Внутришкольная олимпиада
по химии 8кл Кодзокова Милана

Задача 1. 1) Состав инд. вещ в отличие от смеси постоянен и может быть выражен химической формулой. Чистое вещество в отличие от смеси кипит при постоянной температуре.

2) Молоко – смесь, ацетон – чистое вещество.

3. Если мы будем кипятить молоко мы увидим как испаряется вода.

Задача 2. Это углекислый газ, он применяется при изготовлении газированных напитков, его выдыхают человек и животные, а также образуется при горении и гниении.

Задача 3. CO, ZnO

Задача 4. 1. За 1 ч. человек делает 900 вдохов и через легкие проходят 450 л воздуха. Расходуется не весь кислород.

2. За 45 мин человек выделяет 15 л CO_2, 20 чел – 330 л.

Задача 5 VCl_4, VO_3.

Задача 6

№1 – ~~оксид меди, черный~~ порошок угля

№2 – ~~порошок угля~~ оксид меди

№3 – сера, она желтая, горит

№4 – красный фосфор, тоже горит

№5 – медь, красный, чернеет при нагревании.

$C + O_2 = CO_2$

$S + O_2 = SO_2$

$4P + O_2 = 2P_2O_5$

$2Cu + O_2 = 2CuO$.