X 8.03

№1

Состав индивидуального вещ-ва в отличие от состава смеси постоянен
Химической формулой. Индивидуальное в-во
отличие отсмеси кипит при постоянной температуре
Ацетон – индивидуальное вещ-во
Масло – смесь. Ацетон под микроскопом
однороден, а масло даже при кипении
разделяется

10 б

№2

1. CO_2 – углекислый газ

2. Сухой лед, уксусный ангидрид, углекислота

3. Из CO_2 производят газированные напитки
В природе образуется при дыхании живых организмов, гниении органических остатков, брожении, а в производстве сжигании топлива

10 б

№3

г) $\frac{1}{2}$ и $\frac{1}{2}$ когда вещество состоит из двух элементов с одинаковым числом атомов.

CO, HCl

д) Al_2O_3; $\frac{2}{5}$ и $\frac{3}{5}$

в) $\frac{1}{3}$, $\frac{1}{3}$ и $\frac{1}{3}$ сложное вещество состоит из 3-х элементов и всех атомов поровну.

NaOH, KOH

д) 1 – Na, Cl_2 любое простое вещество.

10 б

№4

1. 15 · 60 = 900 вдохов в час и выдохов
450 л воздуха
0,5 л · 900 = 450 л O_2 за час

Но потребляет не весь вдыхаемый кислород, а только 21% – 16,5% = 4,5%, что составляет 20 л.
Выделяется столько углекислого газа, сколько поглощается кислорода. Т. е. 20 л.
Значит углекислого газа увеличивается при расчете 20 раз за 15 мин до опасного уровня.

8 б

Итого: 38 б

Проверила зам по УВР Казанова З.А.