

Олимпиадная работа

по химии

ученица 8 класса А

Алустраевой Аисы Рафиковны

23.04.2006

учитель Куришова А.В.

Дата: 24.10.2020

Ambem: 2 +

 $\sqrt{1}$ $\sqrt{2}$

Ambem: 4 +

 $\sqrt{3}$

Ambem: 3 +

 $\sqrt{4}$

Ambem: 4 +

 $\sqrt{5}$

Ambem: 3 +

 $\sqrt{6}$

Ambem: 1 +

 $\sqrt{7}$

Ambem: 4 +

 $\sqrt{8}$

Ambem: 2 -

 $\sqrt{9}$

Ambem: 3 +

 $\sqrt{10}$

Ambem: 3 +

№11

36

Нам известно ПДК углекислого газа в воздухе, он равен 9 г/м^3 . Нам надо для начала найти объем кабинета \Rightarrow

$$V = a \cdot b \cdot c = 9 \text{ м} \cdot 6 \text{ м} \cdot 3,5 \text{ м} = 189 \text{ м}^3 \xrightarrow{15} \text{ /т} = 1,8 \text{ т} = 1800 \text{ г}$$

$$\rho = \frac{1800 \text{ г}}{189 \text{ м}^3} = 9,52 \text{ г/м}^3 \approx 9,5 \text{ г/м}^3 \xrightarrow{15}$$

$9,5 > 9 \Rightarrow$ концентрация углекислого газа превышает ПДК данной 0,58 помещения. У нас есть 2 способа: 1) Если есть возможность, то расширить кабинет, 2) либо же 0,5 проветривать, но зимой будет холодно, поэтому 1 вариант лучше, но затратнее.

№12

36

Ответ: Химические реактивы пробовать на вкус нельзя 36

№13

68

а- ба стирт, вода, уксусная кислота

в - бензин, растительное масло

с - ртуть.