

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ
МИНИСТЕРСТВО КУЛЬТУРЫ И СПОРТА
МИНИСТЕРСТВО ТРУДА И СОЦИАЛЬНОГО ЗАЩИТЫ
МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАЖДЕНИЯ
МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ
МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ
МИНИСТЕРСТВО КУЛЬТУРЫ И СПОРТА
МИНИСТЕРСТВО ТРУДА И СОЦИАЛЬНОГО ЗАЩИТЫ
МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАЖДЕНИЯ
МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ
МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

X8-19

Олимпиадная работа
школьного этапа всероссийской олимпиады школьников

по Химии
обучающегося 8 В класса

МБОУ лицей №104
наименование образовательного учреждения

Павлова Ксения Александровна
ФИО участника

Педагог-наставник:
Соловьева Валентина Михайловна

3 октября 2019 г.

18-19

Задание 1

1) а; в; з; г ✓

2) д ✓

3) б ✓

4) в ✓

5) а ✓

6) а ✓

7) б; в; з; а ✓

8) б ✓

9) в ✓

10) з ✓

100

Задание 2

Дано:

Доп: $0,2 \text{ м}^3/\text{м}^2$

$$S = 40,2 \text{ м}^2$$

$$h = 2,5 \text{ м}$$

$$\text{ПДК} = 23 \text{ м}.$$

Решение

$$\frac{40 \cdot 2,5}{23} = 4,3 \text{ м}^3/\text{м}^3 \quad 100$$

Ответ: В данном помещении ПДК превышает норму. Возможно для снижения ПДК , нужно чаще проветривать помещение, либо ~~поставить устройства для охлаждения~~ установить вентиляцию. 100

Задание 3.

Запрещается оставлять открытой посуду с реактивами. 100

Задание 4

1) алмаз ✓

2) диссоциация ✓

3) оксид ✓

4) молекула ✓

5) основание ✓

6) кислота ✓

7) целлюлоза ✓

8) индикатор ✓

9) мышьяк ✓

10) бор ✓

100

Задание 5.

Для приготовления содового раствора мы должны налить в специальную ёмкость воду объемом в 250 мл и довести до $t^\circ = 25-30^\circ$

Затем, мы должны взять 1 чайную ложку ^{сода} без горки. Это около 5 грамм. В теплую воду мы добавляем 1 чайную ложку соды и опустить в индикатор. После этого мы растворяем соду, размешивая ее в стакане. Готовый раствор, человек может употреблять в качестве лекарства. P

Председатель: Александрова И. И.
члены: Соловьева В. И. В. И.
и.и.и. Земскович Т. И. З. И.