

X8-6

Олимпиадная работа
школьного этапа всероссийской олимпиады школьников

по Химии

обучающегося 8 класса

МБОУ лицей №104

наименование образовательного учреждения

Браун Анелина Романовна

ФИО участника

Педагог-наставник: Сонячко В. М.

3 октября 2019 г.

№1

Х8-6

- 1) б, в, з
2) а √
3) б
4) б √
5) а √
- 6) б √
7) б, в, а, г
8) б √
9) б √
10) 2 √

14

№2

$$40 \text{ м}^2 \cdot 2,5 \text{ м} = 100 \text{ м}^3 - V \text{ помещения } 50$$

$$\frac{23 \text{ м}}{100 \text{ м}^3} = 0,23 \frac{\text{м}}{\text{м}^3}$$

Концентрация окраинка в воздухе данного помещения превышает
норму ПДК на $0,03 \frac{\text{м}}{\text{м}^3}$.

Чтобы снизить концентрацию окраинка, нужно проветрить 15
минут.

№3

Запрещается оставление открытой посуды с реактивами.

№4

205

- аммиак √
диссоциация √
жидк. √
молекула
основание
- 6) кислота √
7) щелочь √
8) жидкость
9) мыльник √
10) бор √

205

№5

Нагрейте в кастрюлю 250 мл боры.

Составьте кастрюлю из чистой с помощью химика.

Нагрейте бору на горелке до температуры $25^\circ - 30^\circ$.

Заключите огонь.

Взять 5 г соды.

Добавить соду в бору.

Примечание ↓ 205

8) Йогоргама носка раскрутила сoga & баге..

9) Ракмаки вонюч.

Шегерамен! Генадиева 48 лт

Калон мюнен! Солебекова бич 18 лт

Заноненов 11 лт