

- 5 - потон фриз потому что не вступает в реакцию веществ O_2
6 - фриз не вступает в реакцию веществ H_2O

Задача 5-8-4

1) Ni является металлом открыт с давних времён

2) ~~N~~ - является -

3) N - является неметаллом открыт с давних времён

4) B - является неметаллом открыт не так давно

5) -

6) -

7) ~~W~~ мышьяк W - неметалл открыт не так давно

8) C - неметалл открыт с давних времён

9) цирконий

10)

11) Si - металл открыт давно с давних времён

25
15 + 25 + 15

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ ХАБАРОВСКОГО КРАЯ
ХАБАРОВСКИЙ КРАЕВОЙ ИНСТИТУТ РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ

X-7-38

5-8 КЛАССЫ

Кристина решила приготовить тесто. Следуя рецепту, она смешала дистиллированную воду¹ и муку². Затем, добавила сахар, соль, лимонный сок и пищевую соду³. После смешивания всех ингредиентов, она заметила, что тесто стало пористым за счёт активного образования пузырьков.

С помощью эксперимента, выясните какие два ингредиента, при смешивании, дают пористость тесту (т.е. пузырьки) и заполните таблицу⁴:

	Мука	Сахар	Соль	Кислота	Сода
Мука	—	—	—	+	+
Сахар	— ✓	—	—	+	—
Соль	— ✓	— ✓	—	+	—
Кислота	— ✓	— ✓	— ✓	—	+
Сода	— ✓	— ✓	— ✓	+	—

2,5/3

На другой день, Кристина решила снова приготовить тесто, но уже по другому рецепту. В этот раз, смешала газированную воду, муку, соль и сахар. И, также как и в прошлый раз, она обнаружила, что тесто получилось пористым. С помощью эксперимента, выясните какой ингредиент, при смешивании, дает пористость тесту. Произошла ли химическая реакция при образовании пористости теста в этом случае? Объясните свой ответ.

Известно, что газ (А) образующий пористую структуру теста не имеет вкуса и запаха, однако при взаимодействии с водой образует нестабильное соединение (Б) с кисловатым вкусом. По плотности, газ (А) в полтора раза тяжелее воздуха и малорастворим в воде. Газ (А) при взаимодействии с раствором известковой воды, даёт мутный раствор нового вещества. Назовите соединения (А) и (Б).

Приведите другие ДВА примера образования газа (А).

¹ 50 мл

² Столовую ложку

³ Соль, сахар, сода, лимонный сок – по ½ чайной ложке

⁴ Обозначьте за «-» если нет реакции; «+» если есть реакция но без выделения газов; «↑» если есть реакция и с выделением газов

Министерство образования
и науки Хабаровского края
Краевое государственное автономное
общеобразовательное учреждение
"КРАЕВОЙ ЦЕНТР ОБРАЗОВАНИЯ"
(КГАОУ КЦО)

Павла Леонтьевича Морозова ул., д. 92 б,
г.Хабаровск, 680023
Тел./факс (4212) 47-36-10
E-mail: pr@nashashkola27.ru

Всероссийская олимпиада школьников

По Химии

2018-2019 уч. г. Школьный этап.

Код участника

X - 4 - 88

Максимально - 15 балл

Всего баллов 11,5

№ _____

На № _____ от _____

Задача - замесить тесто. Для этого я добавил воду дистиллированную и муку, затем сахар, соль, лимонный сок и пищевую соду и получил тесто.

Задача - замесить тесто. - я добавил газированной воды, соль, сахар. Ответ: из-за большого выделения ~~кислорода~~

0/3

Техника безопасности 1/1

Техника проведения эксперимента 2/2

проведение эксперимента 6/6