

КВН
«Мы любим
химию»



1. Разминка для болельщиков

Конкурс эрудитов

За каждый правильный ответ – **1** балл

Какой элемент всегда рад?





Радон

Название какого
металла несет в
себе волшебника?





Магний

Какие элементы
утверждают, что "могут
другие вещества
рождать"?





Кислород, водород

Основной компонент воздуха.





Азот

Соли азотной кислоты





Нитраты

Что тяжелее азот или кислород?





Кислород

Жидкий металл





Ртуть

Соли серной кислоты





Сульфаты

В каком году был сформулирован
Периодический закон?





В 1869 году

Его используют во время
тушения пожара в пенных
огнетушителях





Углекислый газ

Самый легкий элемент





Водород

Число, которое
пишется перед
формулой





Коэффициент

В название какого элемента входит название дерева?





Никель, дубний

Формула азотной кислоты





Формула ортофосфата калия





Что тяжелее, килограмм водорода или килограмм свинца?





Одинаково

Какой химический элемент входил в состав сооружения, которое вынужден был красить Том Сойер?





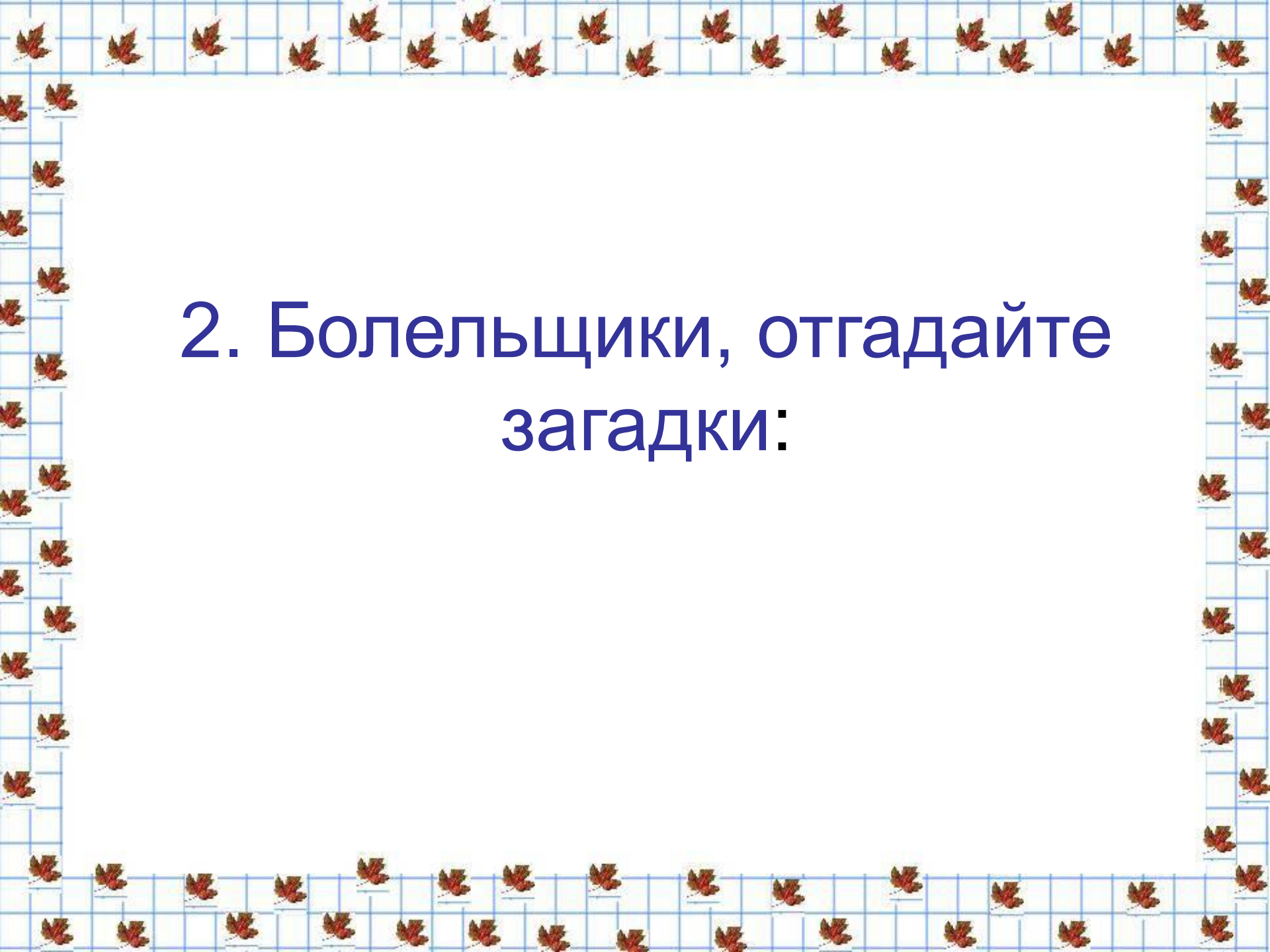
Бор,
так как красил он забор

Какой химический элемент утверждает,
что он – это не он?





Неон



2. Болельщики, отгадайте загадки:

В минеральной воде я бурлю, в газе
летаю.

Растениям пользу несусь, пожар затухать
заставляю



Ответ:

оксид углерода (IV)



Он очень нужен детворе,
Он на дорожках во дворе,
Он на стройке и на пляже,
И в стекле расплавлен даже.



Ответ:

Песок SiO_2



Хоть составчик мой и сложный, без
меня жить невозможно.
Я - отличный растворитель, жажды
лучший утолитель,
А разрушите, так сразу два получите вы
газа...

(назовите вещество и газы)



Ответ:

Вода



Элемент **IV** группы
Перед всеми на виду.
Если **T** на **P** исправить,
Будет деспот наяву.





Ответ:

Титан

Я парнишка непростой, если капнешь кислотой,
сразу стану ярко-красным, поменяю цвет я свой.
Если щелочей добавишь, вновь меня ты не
узнаешь-
Сразу желтым стану я.
Назовите-ка меня!





Ответ:

Индикатор «Метилоранж»

Я блестящий, светло-серый, образую
хлорофилл,
И меня фотограф первый очень
поджигать любил.





Ответ:

Магний

3 КОНКУРС: «Распознай вещество»

Мы разлили вам в пробирки
Три опасных вещества.
Распознайте, где какое?
Лакмус в помощь вам, друзья!
(а также другие индикаторы)

**В пронумерованных пробирках вода,
щелочь и кислота**

4 конкурс.

Расставьте коэффициенты:

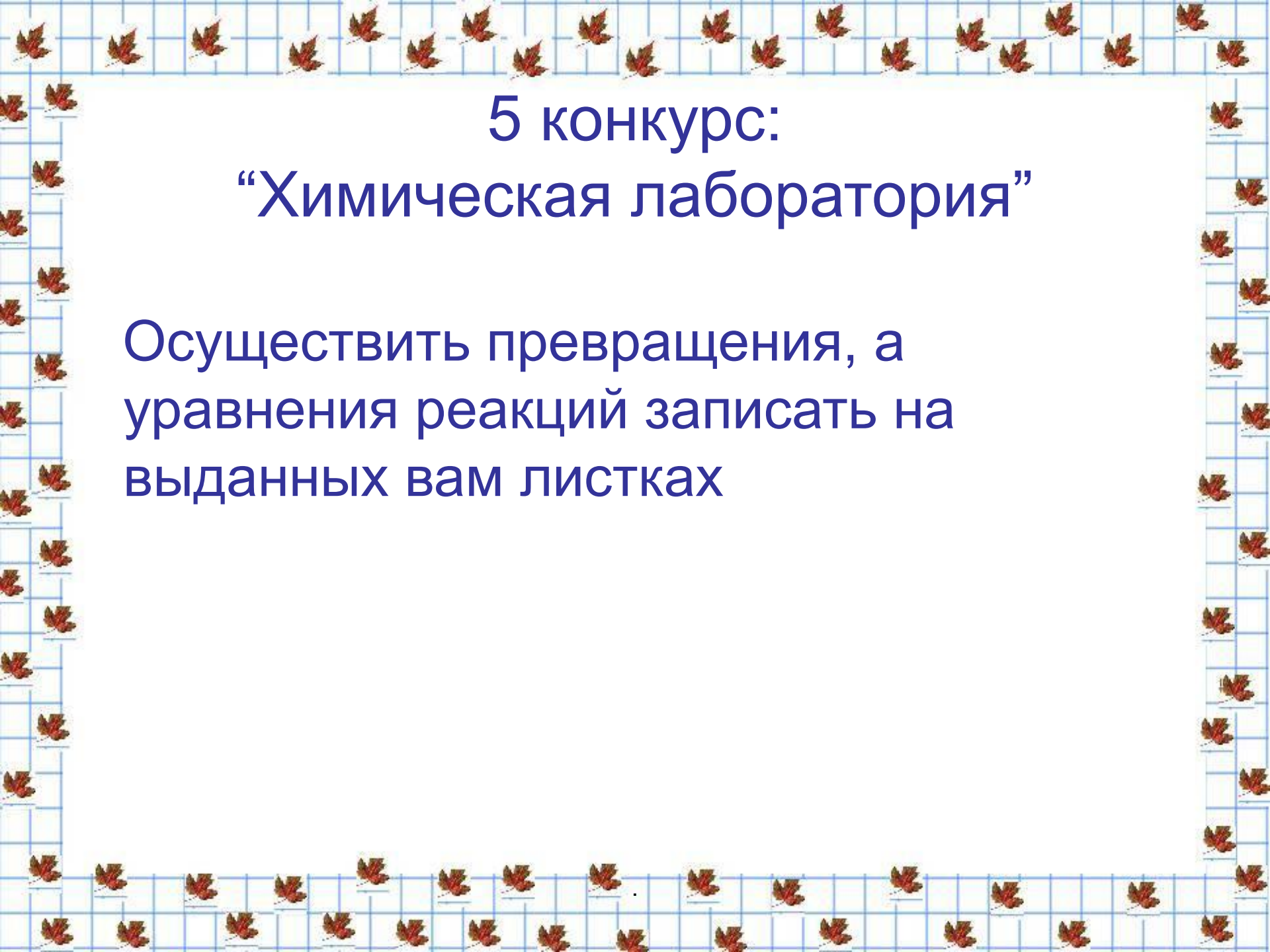
- $\text{H}_2 + \text{N}_2 = \text{NH}_3$
- $\text{Zn} + \text{O}_2 = \text{ZnO}$
- $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} = \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$
- $\text{Mg} + \text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{H}_2\text{O} + \text{B}_2\text{O}_3 = \text{H}_3\text{BO}_3$



Расставьте коэффициенты:

- $\text{Al} + \text{Cl}_2 = \text{AlCl}_3$
- $\text{Li} + \text{O}_2 = \text{Li}_2\text{O}$
- $\text{Mg} + \text{O}_2 = \text{MgO}$
- $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = \text{S} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} = \text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$





5 конкурс: “Химическая лаборатория”

Осуществить превращения, а
уравнения реакций записать на
выданных вам листках

Осуществить превращения:

сульфат меди – гидроксид меди –
хлорид меди



Осуществить превращения:

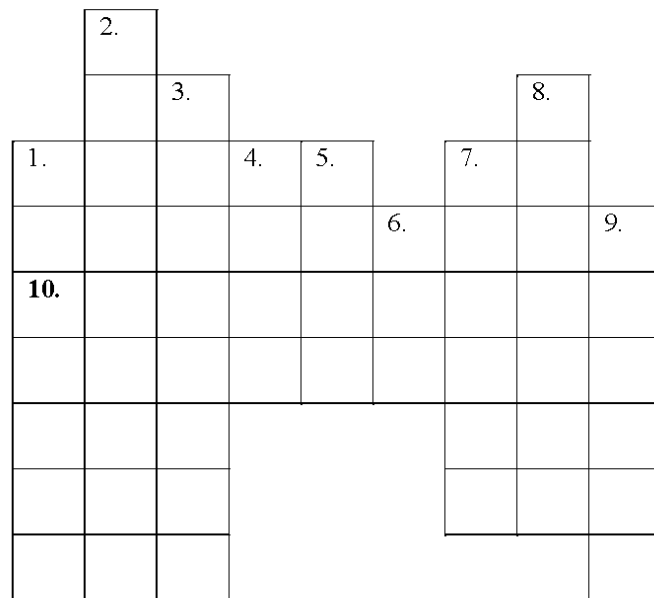
хлорид железа (III) – гидроксид железа (III) – нитрат железа (III)





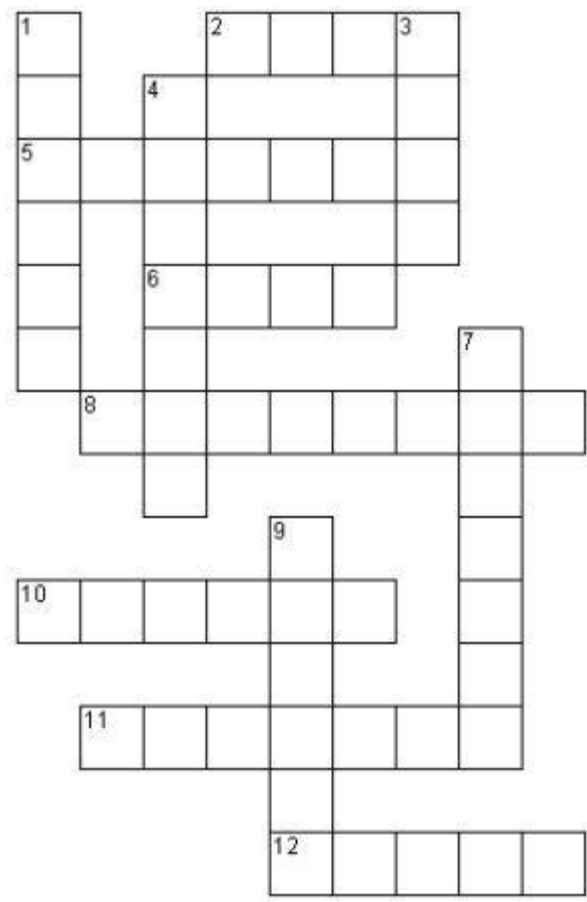
6 конкурс: “Разгадай кроссворд”

1. C; 2. O; 3. Al; 4. N; 5. Zn; 6. I; 7. P; 8. H; 9. Pb.



10 – ключевое слово (по горизонтали).

- 1. P
- 2. S
- 3. N
- 4. Si
- 5. Ag
- 6. Cu
- 7. H
- 8. O
- 9. Fe
- 10. Pb
- 11. C
- 12. Sn



7 конкурс: «Черный ящик»



Отдельно - я не так вкусна,
Но в пицце — каждому нужна.



Ответ:

соль
хлорид натрия
 NaCl

8 конкурс: Разгадай ребусы



Ребусы



”



Ребусы



”



,



C=4





”



432

”



”



”



C=4



ОТВЕТЫ:

- валентность
- щёлочь

Подведение итогов

Колбочки:



Пробирочки:



Спасибо за игру!

