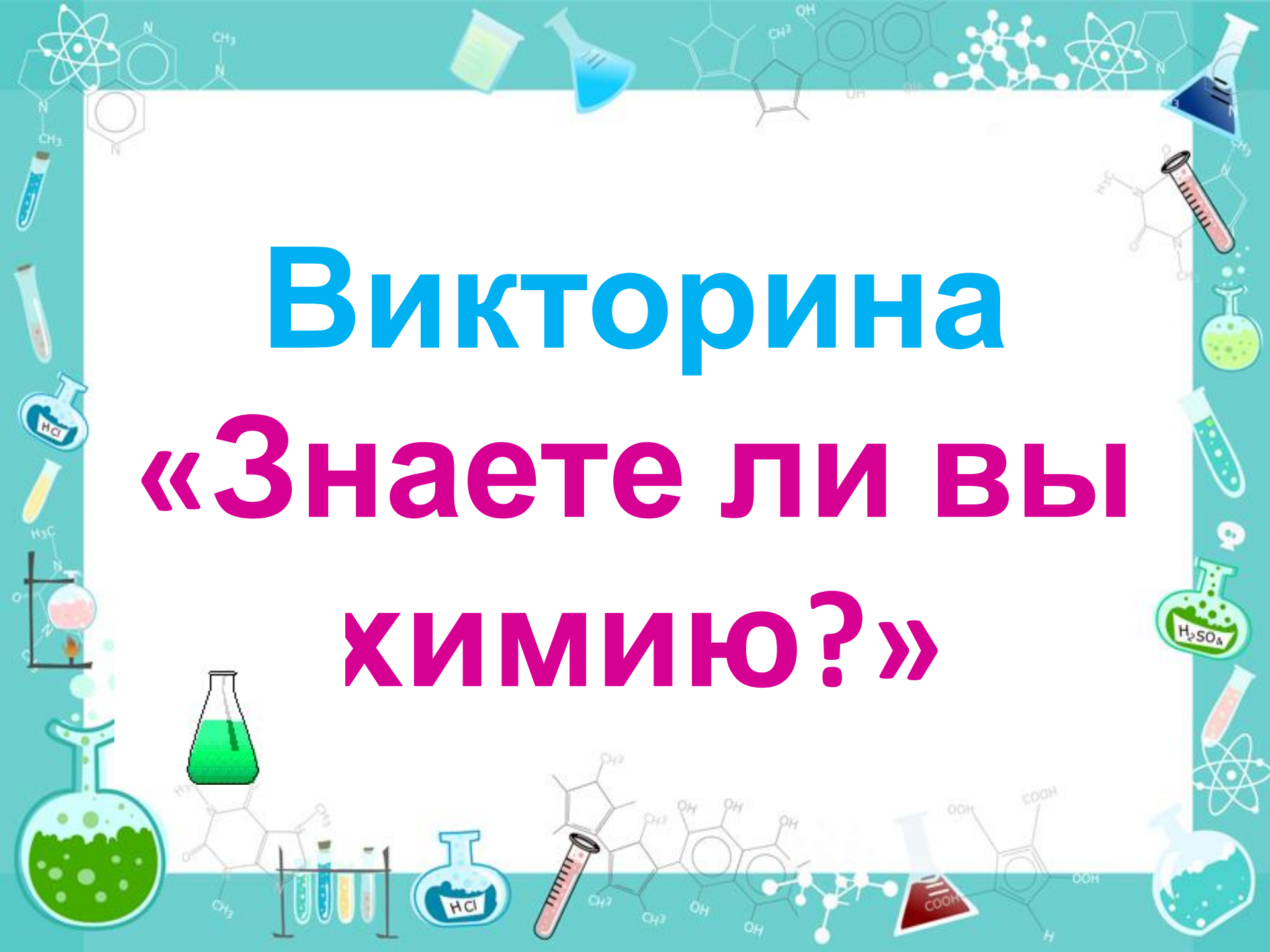




186-летию со дня
рождения
Дмитрия
Ивановича
Менделеева
посвящается...

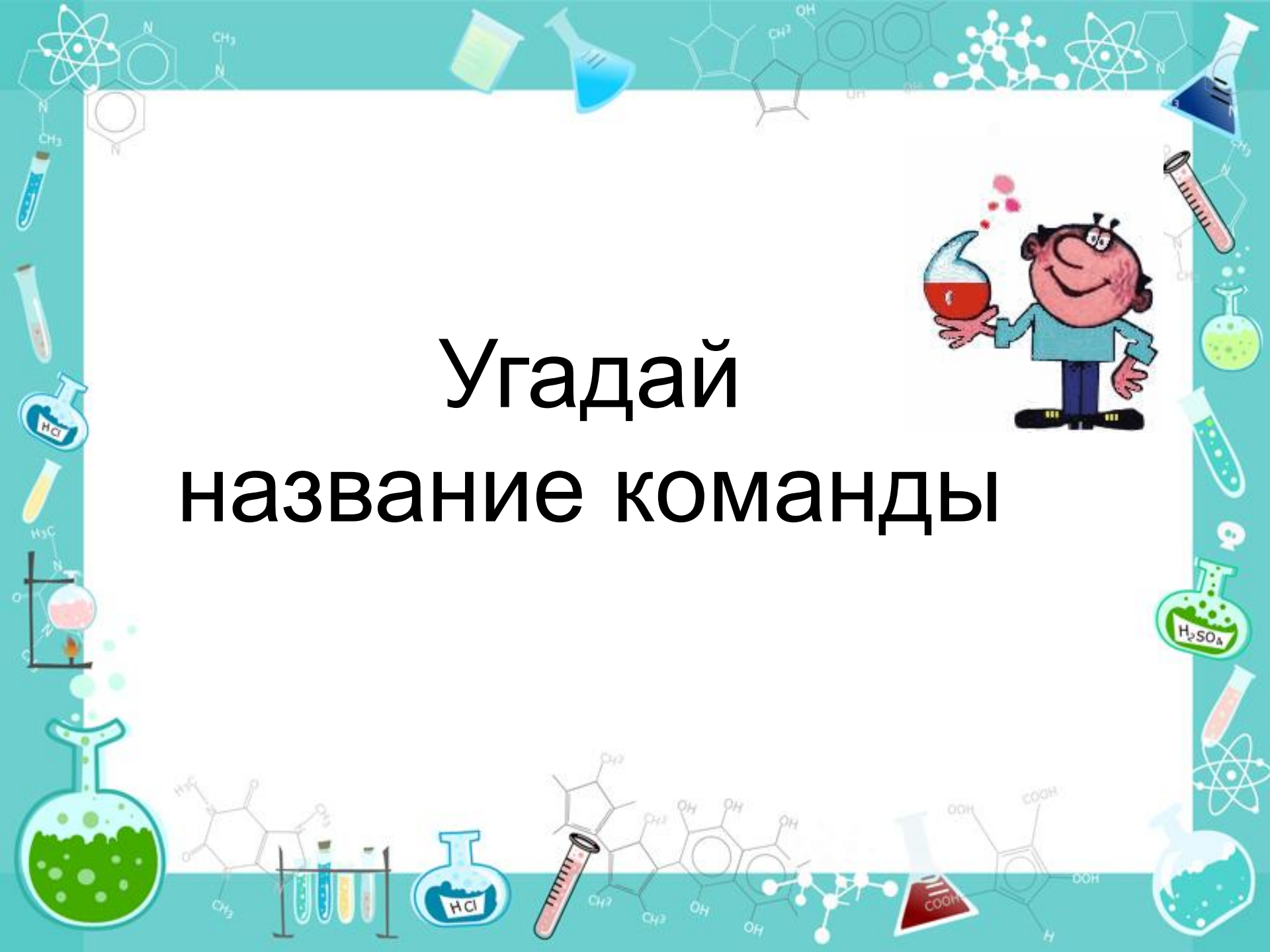
*Учитель химии
Склярова Н.В.*

The image features a decorative border with various chemistry-related icons and chemical structures. At the top, there are icons of a beaker with green liquid, an Erlenmeyer flask with blue liquid, and several chemical structures including a benzene ring, a pyridine ring, and a complex organic molecule with a methyl group (CH3) and a hydroxyl group (OH). On the left side, there is a test tube with blue liquid, a flask with HCl, a test tube with yellow liquid, a flask with H3C, and a flask with a pink liquid on a stand. On the right side, there is a flask with blue liquid, a test tube with red liquid, a flask with H2SO4, a test tube with red liquid, and a flask with blue liquid. At the bottom, there is a flask with green liquid, a test tube with red liquid, a flask with HCl, a test tube with red liquid, a flask with COOH, and a flask with blue liquid. The text is centered in the white background.

Викторина

«Знаете ли вы химию?»

Угадай название команды



ЗАГАДКА

Нахожусь, друзья, везде:
В минералах и в воде.
Без меня вы как без рук:
Нет меня - огонь потух.



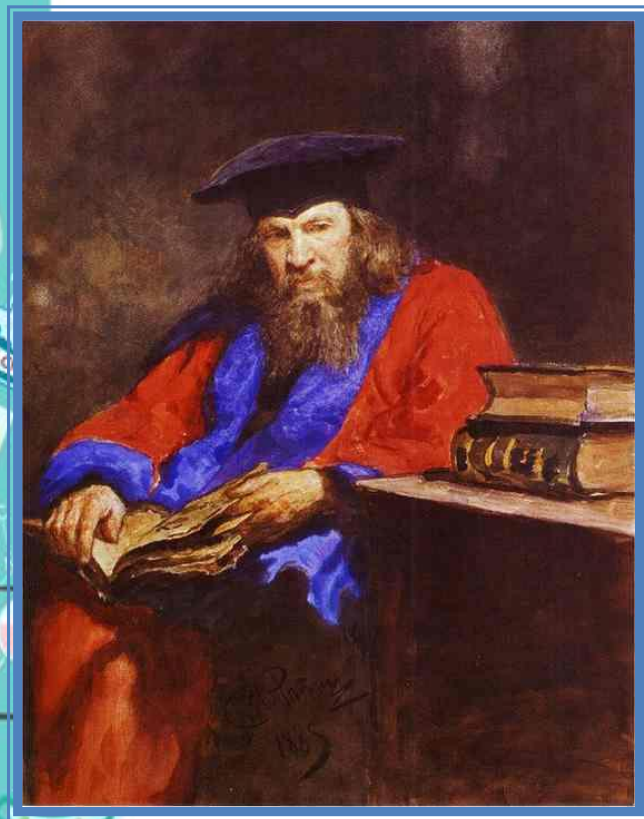
Кислород

ЗАГАДКА


Δ

Чаще черный я по цвету,
Могу и быть прозрачным.
Мною пишут и рисуют
Бываю я и мрачным.

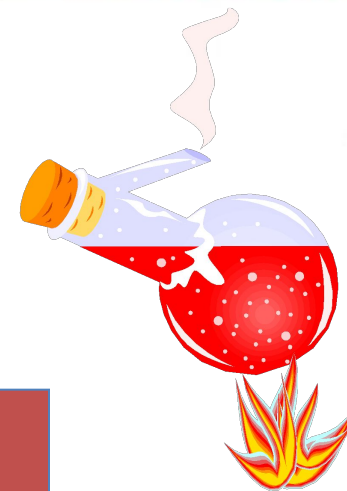
Углерод



І раунд
«Жизнь и деятельность
Д.И. Менделеева»

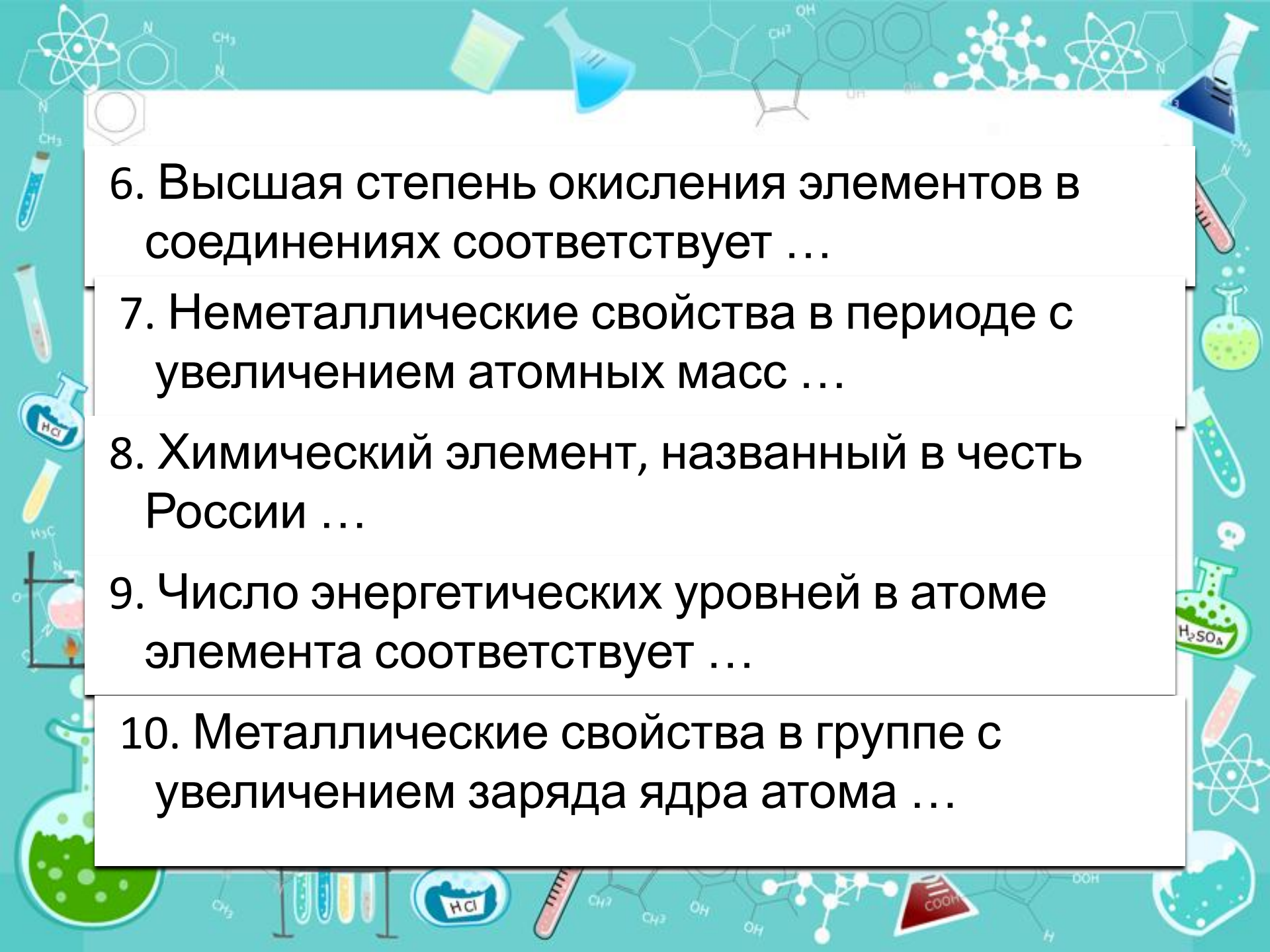


II РАУНД
«ХИМИЧЕСКИЕ
ТЕРМИНЫ»



ВОПРОСЫ ДЛЯ II РАУНДА

1. Вертикальный столбец периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева называется ...
2. Что происходит с металлическими свойствами в периоде с возрастанием ...
3. 1, 2, 3-й период, содержащие не более 8 элементов ...
4. Горизонтальный ряд химических элементов таблицы Д.И. Менделеева, начинающийся щелочным металлом и заканчивающийся инертным газом называется ...
5. 4, 5, 6, 7-ой периоды, содержащие 18 и более химических элементов называются ...



6. Высшая степень окисления элементов в соединениях соответствует ...

7. Неметаллические свойства в периоде с увеличением атомных масс ...

8. Химический элемент, названный в честь России ...

9. Число энергетических уровней в атоме элемента соответствует ...

10. Металлические свойства в группе с увеличением заряда ядра атома ...

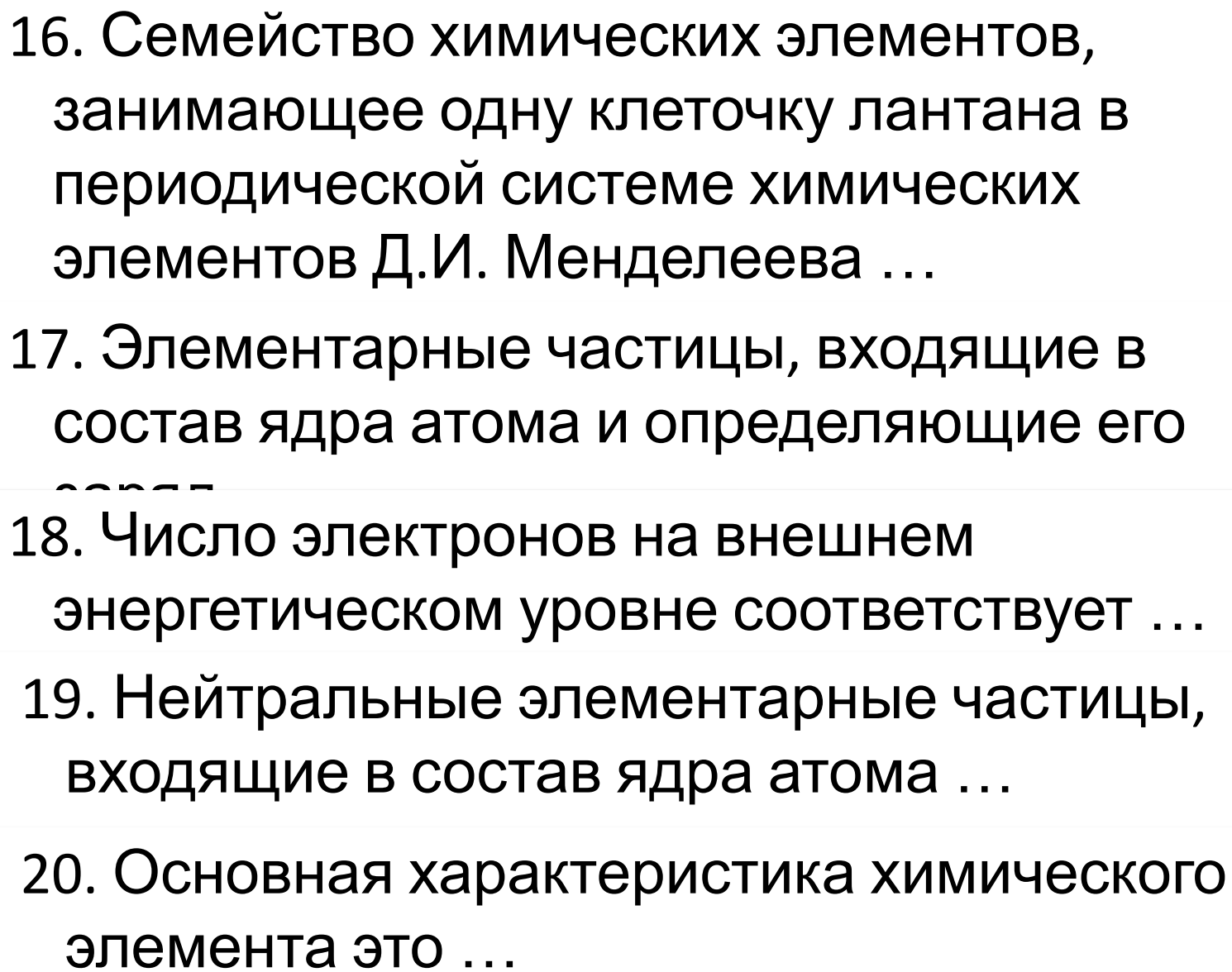
11. Элементарные частицы, вращающиеся по своим орбитам вокруг ядра ...

12. Порядковый номер химического элемента названного в честь Д.И. Менделеева ...

13. Порядковый номер химического элемента совпадает с ...

14. Неметаллические свойства в группе с увеличением заряда ядра атома ...

15. Разновидности атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковое число протонов в ядре, но разную массу, называются ...

- 
- The background of the slide is a light blue color with a decorative border. The border features various chemistry-related icons and chemical formulas. On the left side, there is a test tube with blue liquid, a flask with orange liquid, a beaker with pink liquid, and a flask with green liquid. On the right side, there is a flask with yellow liquid, a test tube with blue liquid, a flask with green liquid labeled 'H2SO4', and a flask with pink liquid. At the bottom, there are several chemical formulas: CH3, HCl, CH2, OH, and COOH. The central text is white and contains five numbered questions in Russian.
16. Семейство химических элементов, занимающее одну клеточку лантана в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева ...
17. Элементарные частицы, входящие в состав ядра атома и определяющие его ...
18. Число электронов на внешнем энергетическом уровне соответствует ...
19. Нейтральные элементарные частицы, входящие в состав ядра атома ...
20. Основная характеристика химического элемента это ...

21. Физический смысл порядкового номера заключается в совпадении его с ...

22. Цифра, стоящая перед формулой в уравнении - ...

23. Химический элемент может существовать в трёх формах: свободные атомы, простые вещества, ... вещества.

24. По современным представлениям атом состоит из положительно заряженного ..., вокруг которого вращаются отрицательные ...

III РАУНД
«Загадка»



ЗАГАДКА

Я - металл серебристый и легкий,
И зовусь самолетный металл,
И покрыт я оксидною пленкой,
Чтоб меня кислород не достал.



Алюминий

ЗАГАДКА

Меня любит человек!
Мною назван целый век!
Я блестяща и рыжа,
Очень в сплавах хороша!



ЗАГАДКА



Нрав у газа, ох, непрост!
Много жизней он унес,
А сейчас нам помогает,
От микробов защищает.

ЗАГАДКА

Из названий двух животных
Мое имя состоит,
На таре, где меня хранят,
Знак токсичности стоит.



Мышьяк

ЗАГАДКА

Я светоносный элемент.
Я спички вам зажгу в момент.
Сожгут меня - и под водой
Оксид мой статен кислотой.



Фосфор

ЗАГАДКА

В горах далеких Шао Линь
Копали глину – каолин.
Из этой глины с давних пор
В Китае делали ...



Фарфор

ЗАГАДКА

Такова моя природа:
Известняк, песок и сода,
Много требуют огня,
Чтобы выплавить меня
Я прозрачно и светло
И зовут меня ...



Стекло



7

ЗАГАДКА

Сообщаю: я спешу!
Я живу, пока пишу.
Исчертил всю доску белым...
Исчезаю. Был я ...



ЗАГАДКА

Хоть составчик мой и сложный,
Без меня жить невозможно.
Я - отличный растворитель,
Жажды лучший утолитель.
А разрушите, так сразу
Два получите вы газа.



ЗАГАДКА

Три буквы плода треугольного,
две буквы от стола, от
школьного,
«П» между этими
фрагментами...
все вместе – столбик с
элементами!



ЗАГАДКА

Птичий мех, но не пух,
и без букв последних двух,
плюс раствор для смазки
ссадин,
что сажают дети за день;
вместе – ряд
горизонтальный
получаем моментально.



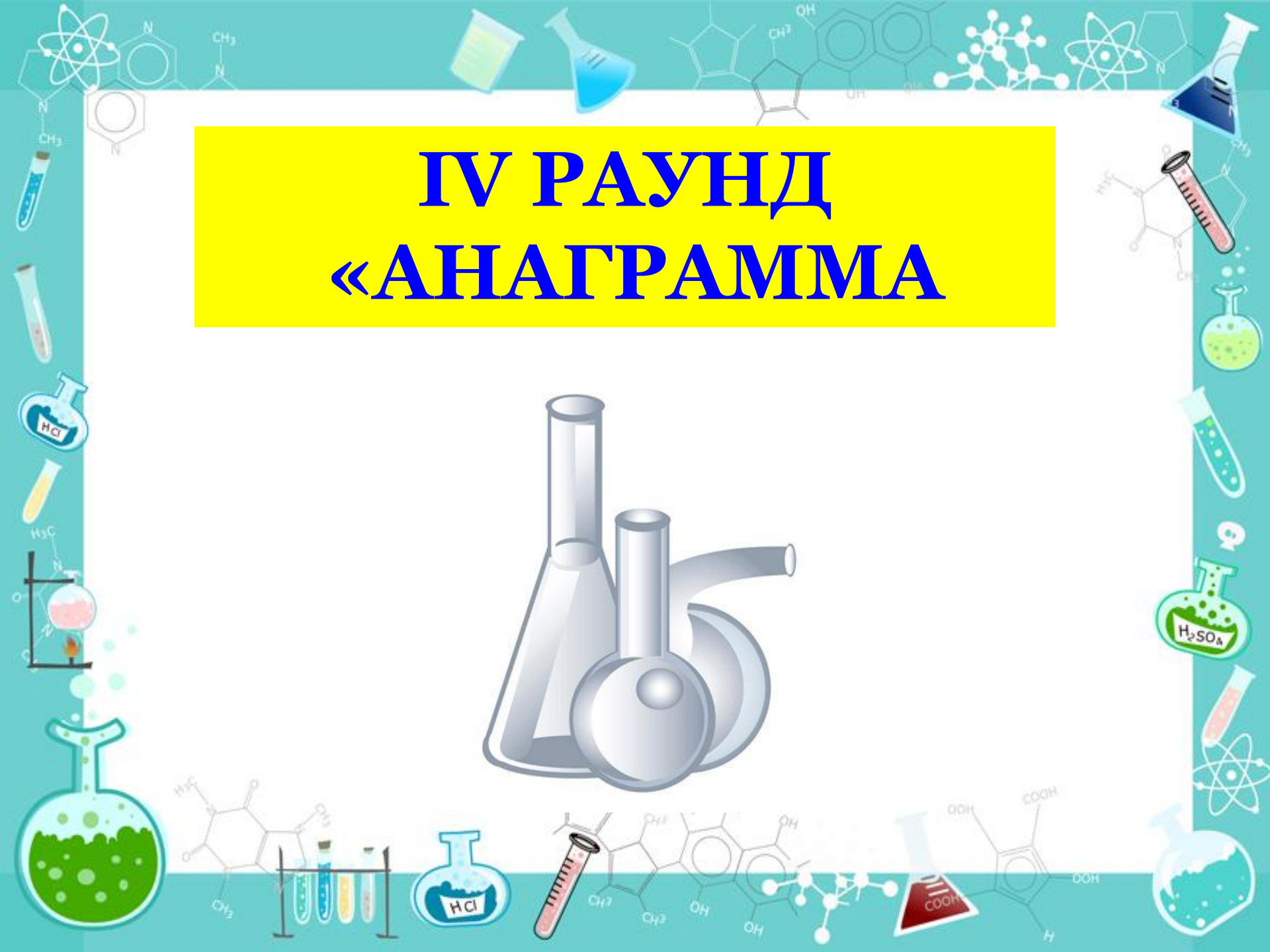
ЗАГАДКА

Из меня состоит все живое,
Я – графит, антрацит и алмаз.
Я на улице в школе и в поле,
Я в деревьях и в каждом из Вас.



Углерод

IV РАУНД «АНАГРАММА»



1. ЕЗЕЛОЖ - без этого элемента Вы не отрежете и куска хлеба

2. СЛИКОДОР – а без этого не проживете и десяти минут

3. НАПЛИТА – блестит, да не золото

4. «МАИЛИНЮЙ» – этот элемент называют «крылатым» металлом.

5. МНИКРЕЙ – и в зажигалке и среди камней

6. ТУТРЬ – единственный жидкий металл

7. ЛЕОДРУГ – без этого элемента в печке не будет огня

8.ДОДОВОР – самый легкий газ

9.РОМБ – красно-бурая жидкость

10.ЦАЛЬКИЙ – без него наши кости были бы непрочными и хрупкими.

11.РОСФОФ – веществом, состоящим из атомов этого элемента, была намазана шерсть собаки Баскервильей

12.РВАМЬЛОФ – самый тугоплавкий металл

V РАУНД «ПОСЛАНИЕ»

Для команды «КИСЛОРОД»:

24, 49, 12, 49, 4, 63, 16, 19, 49, 63,
88, 63, 18, 19, 52, 49, 74, Ы, 11, 18.

Для команды «УГЛЕРОД»:

74, 19, 92, 16, 84, 88, 76, 5, 50, 74,
18, 52, Ъ, 11, 63, 3, Ъ, 79, Я, !

VI РАУНД «ИГРА СЛОВ»

1. « Не все то *аурум*, что блестит»

(Не все то золото, что блестит)

2. *Феррумный* характер

(Железный характер)

3. Слово *аргентум*, а молчание *аурум*

(Слово серебро, а молчание золото)

VI РАУНД «ИГРА СЛОВ»

4. Много *оксида водорода* утекло с тех пор

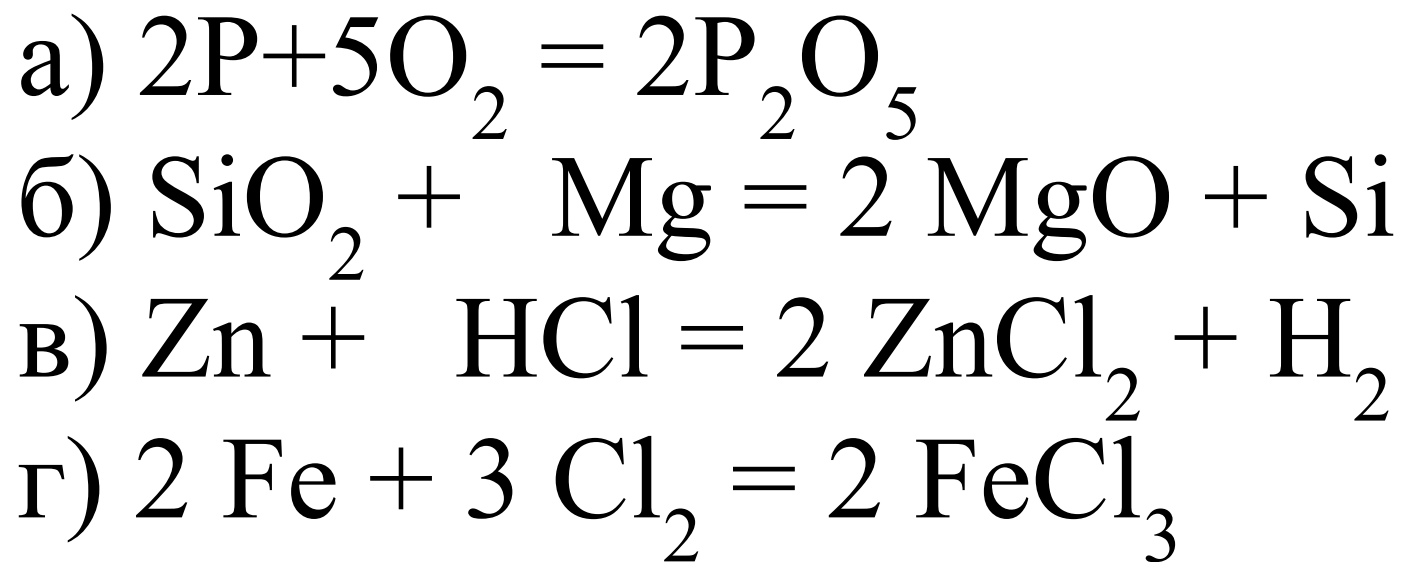
(*Много воды утекло с тех пор*)

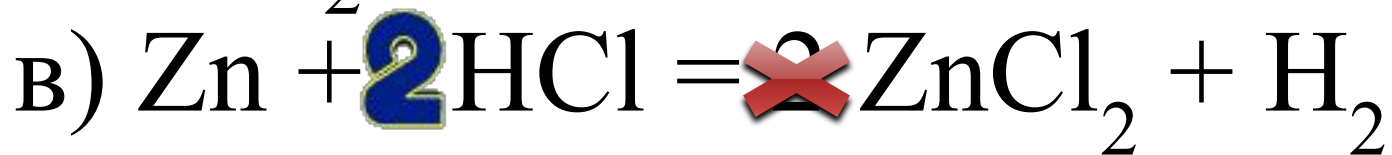
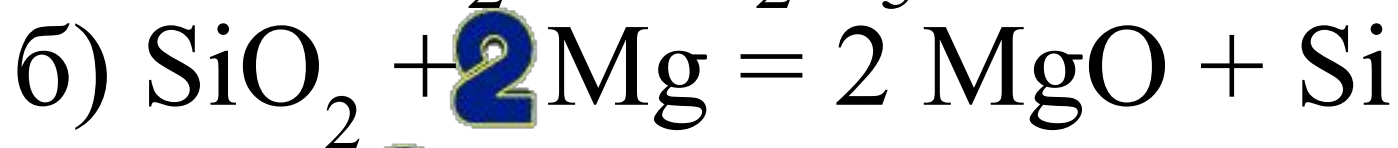
5. Уходит как *аш-два-о* в *оксид кремния*

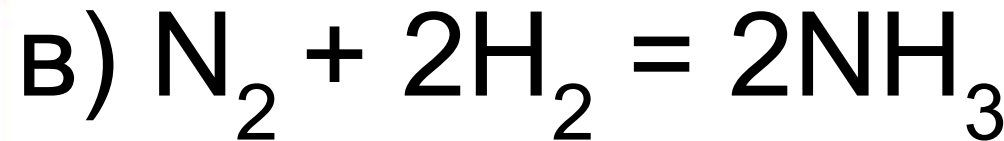
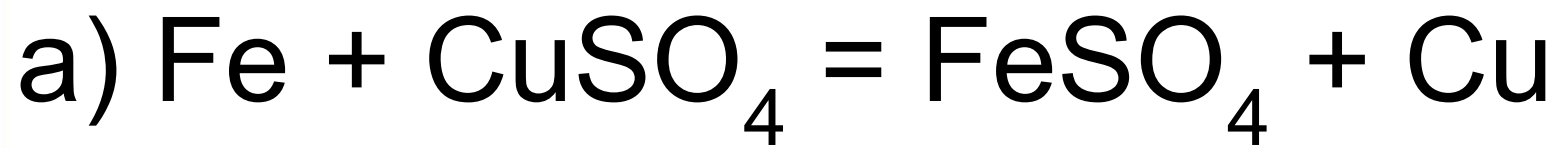
(*Уходит как вода в песок*)

6. *Недонарий хлористый* на столе,
перенатрий хлористый на спине

(*Недосол на столе, пересол на спине*)



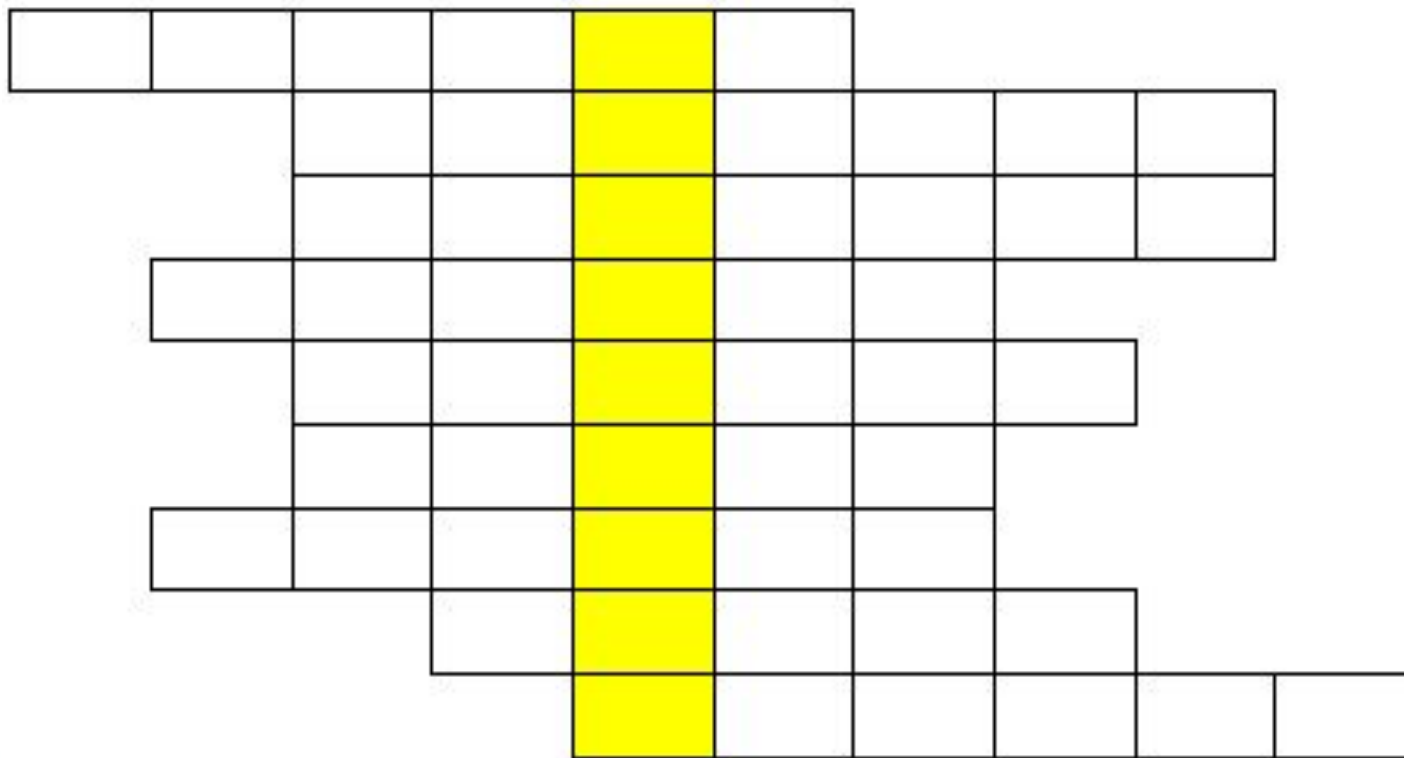


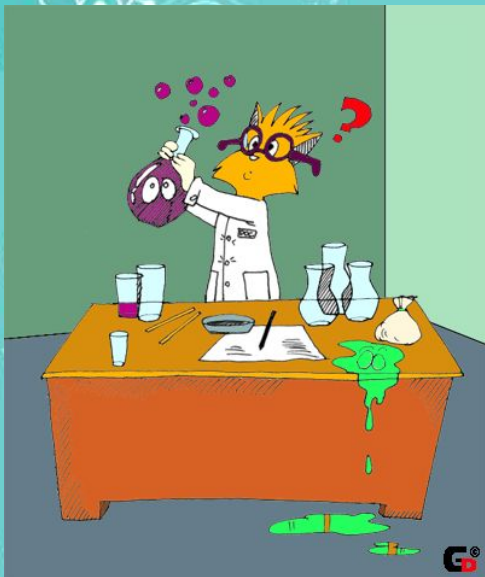




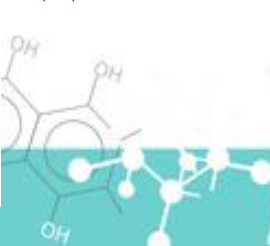
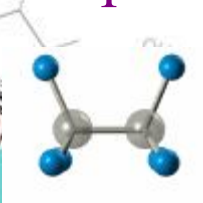
ХИМИЧЕСКИЙ КРОССВОРД

Xe; Ir; V; Bi; Sb; Se; Si; Ni; Cs;





Без химии ты глух и нем
И шагу не шагнешь порою,
Не вырастишь хороший хлеб
И дом хороший не построишь.
Химию любить и не лениться –
Значит, понятно будет все:
Почему коптит порою примус,
На морозе сушится белье.
Жизнь вокруг себя узнаешь,
Разрешишь любой серьезный спор,
Без огня в дороге яйца сварить
И без спичек разведешь костер.



**Спасибо
за активную
работу мозга!**

