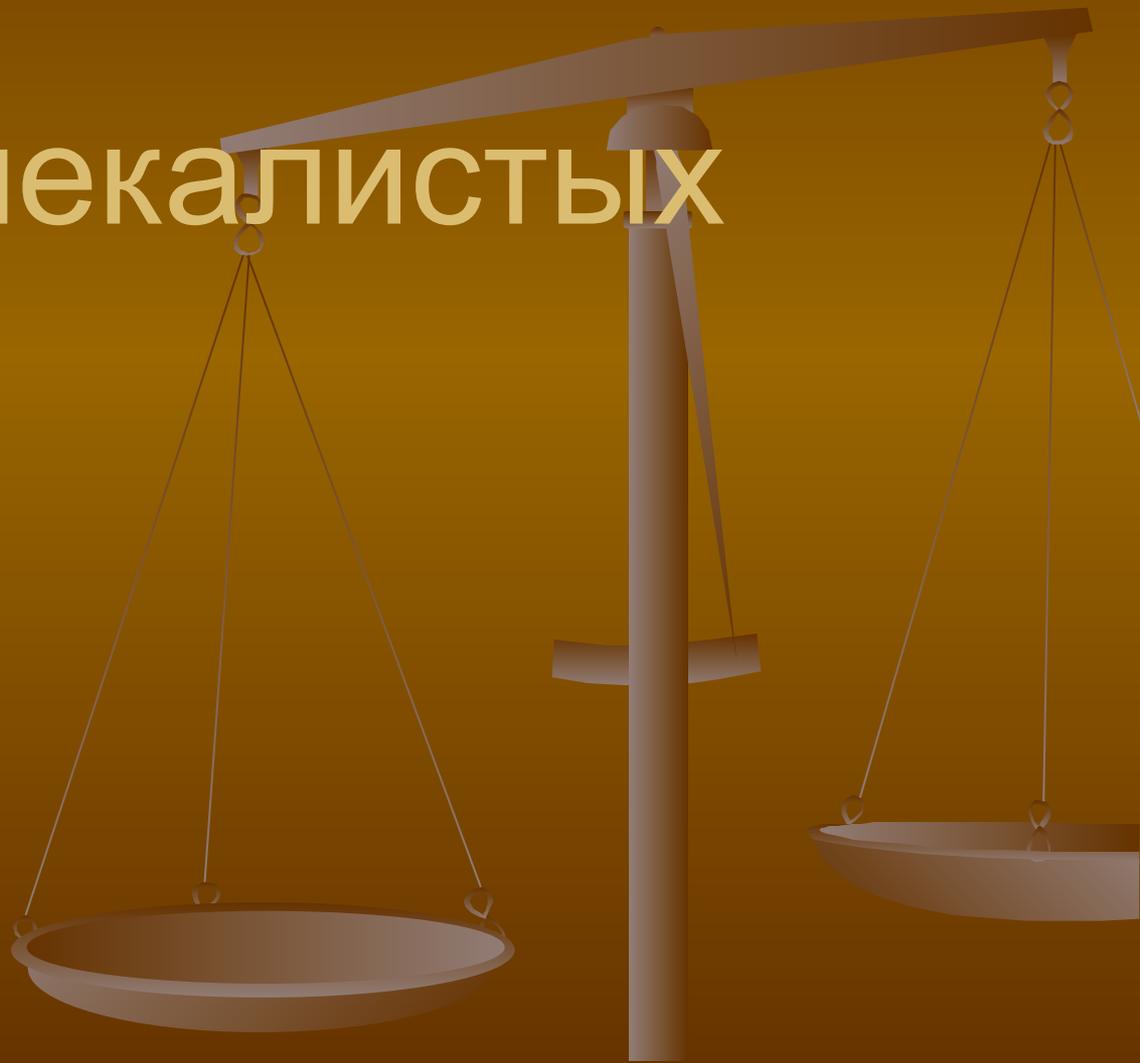


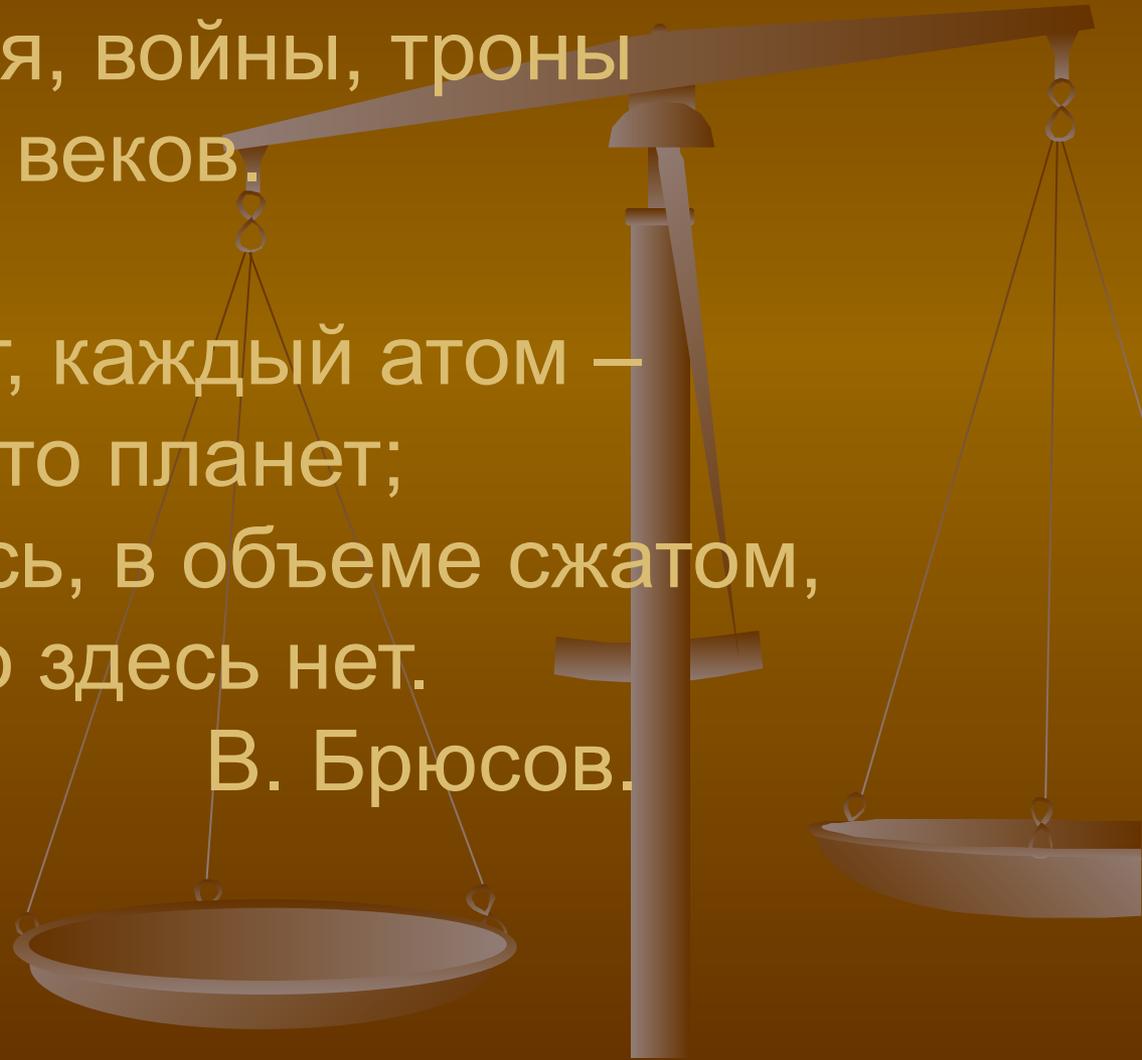
# Турнир смекалистых



Быть может, эти электроны –  
Миры, где пять материков,  
Искусства, званья, войны, троны  
И память сорока веков.

Еще, быть может, каждый атом –  
Вселенная, где сто планет;  
Там все, что здесь, в объеме сжатом,  
Но также то, чего здесь нет.

В. Брюсов.



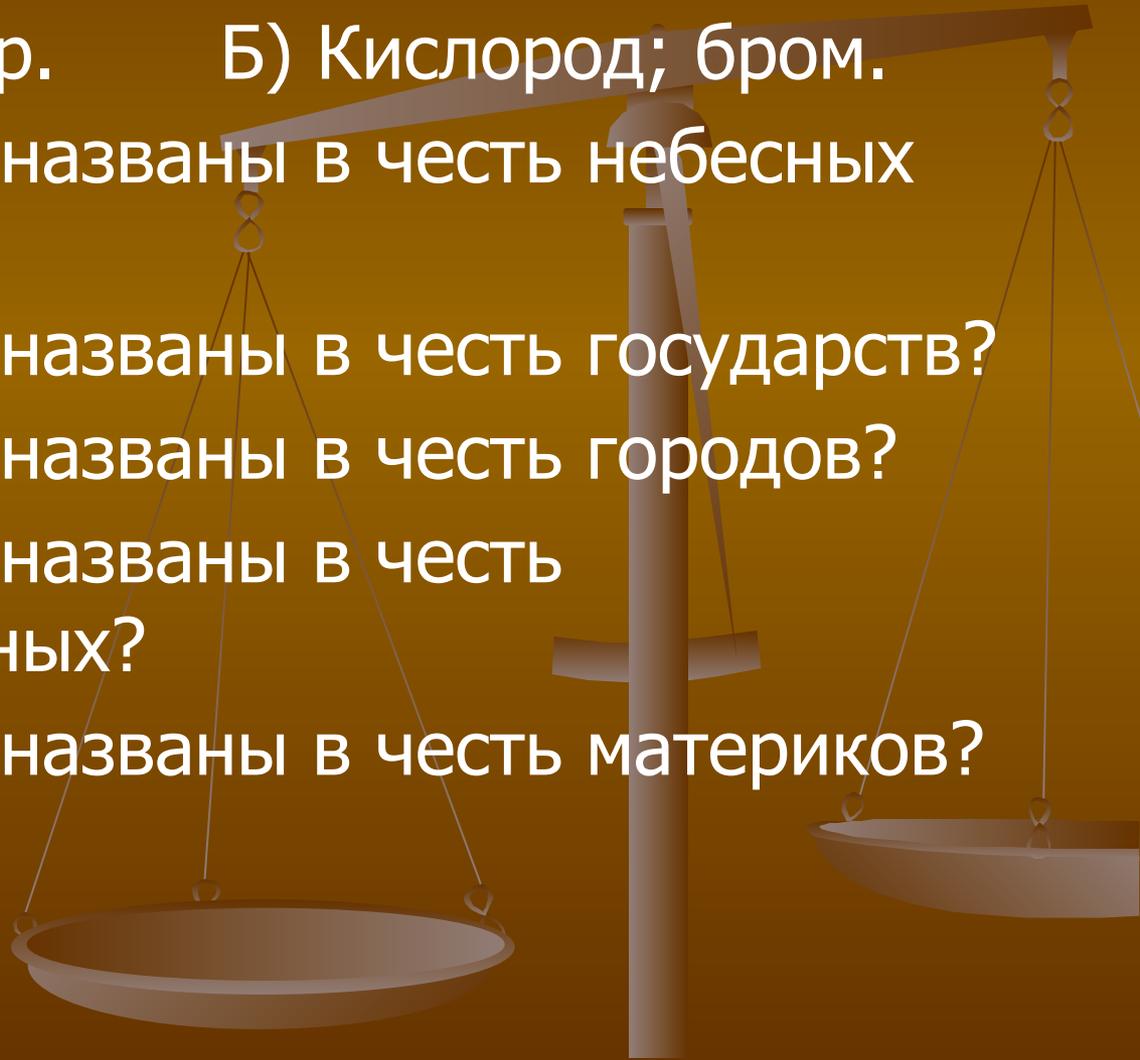
# План проведения

1. Конкурс «Домашнее задание» (Приветствие команд, название команд, девиз)
2. Разминка
3. Конкурс «Юный художник»
4. Конкурс «Юный дешифровщик»
5. Конкурс «Установи соответствие»
6. Конкурс «Юный лаборант»
7. Конкурс «Химические паззлы»
8. Викторина
9. Конкурс «Красный ящик»
10. Химический кроссворд
11. Подведение итогов



# Разминка

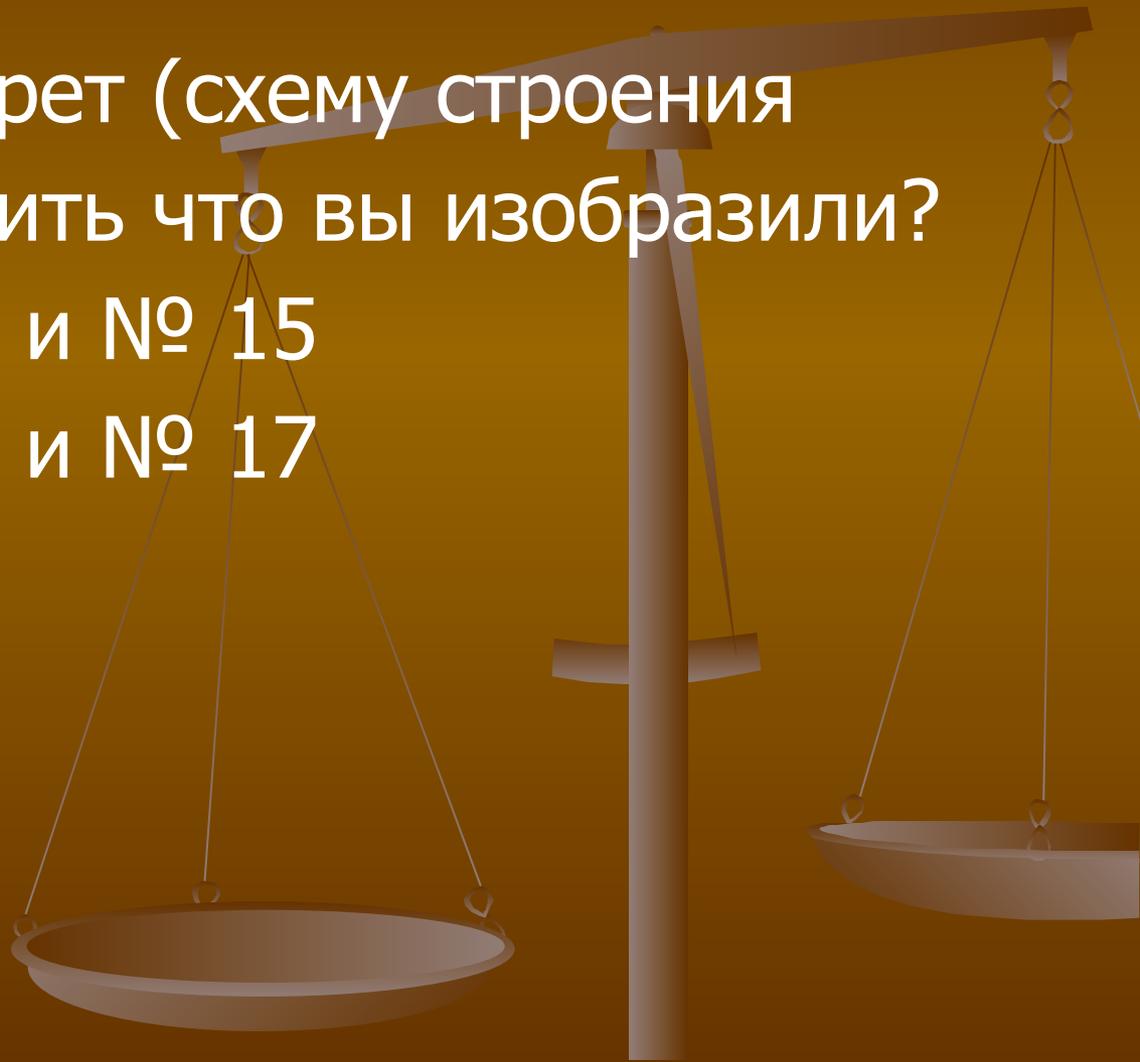
- 1) Что означают названия элементов?  
А) Водород; фосфор.      Б) Кислород; бром.
- 2) Какие элементы названы в честь небесных тел?
- 3) Какие элементы названы в честь государств?
- 4) Какие элементы названы в честь городов?
- 5) Какие элементы названы в честь выдающихся ученых?
- 6) Какие элементы названы в честь материков?



# Конкурс «Юный художник»

Нарисовать портрет (схему строения атома) и объяснить что вы изобразили?

- 1) элемент № 11 и № 15
- 2) элемент № 12 и № 17



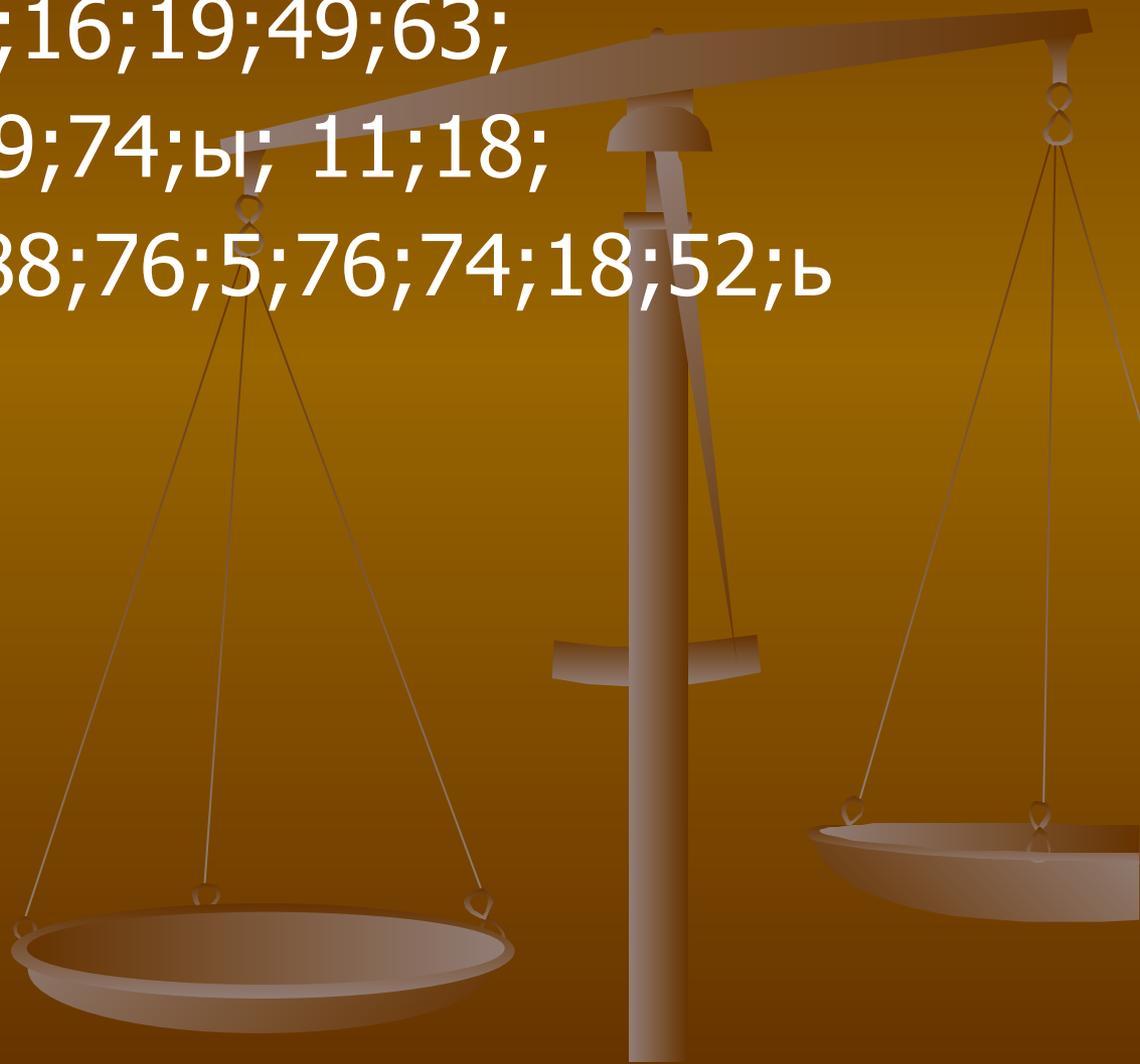
# Конкурс «Юный дешифровщик»

24;49;12;49;ч;63;16;19;49;63;

88;63;18;19;52;49;74;ы; 11;18;

74;19;92;16; 84;88;76;5;76;74;18;52;ь

11;63;57;ь79;я!



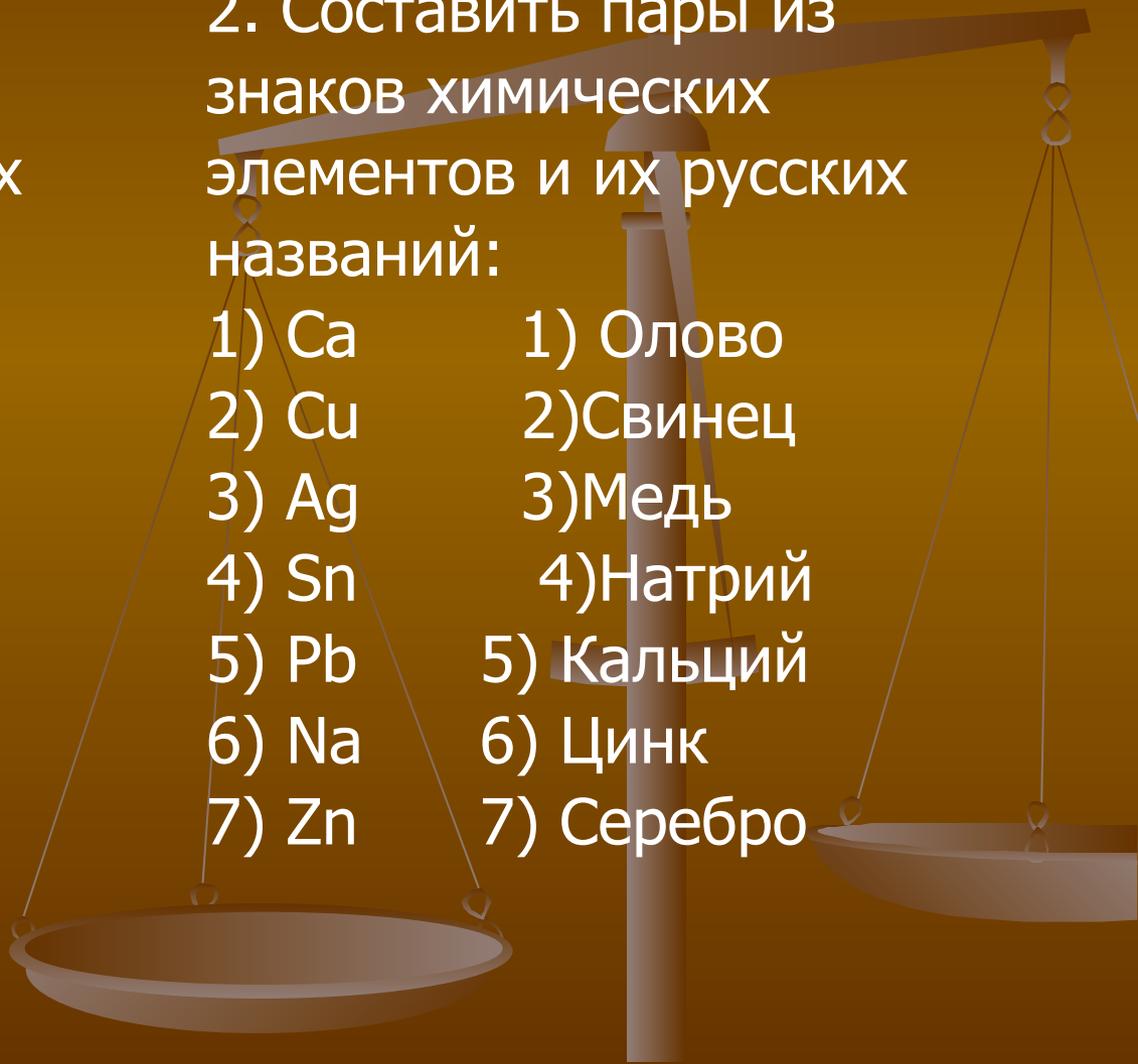
# Конкурс «Установи соответствие»

1. Составить пары из знаков химических элементов и их русских названий:

- |       |             |
|-------|-------------|
| 1) N  | 1) Бром     |
| 2) Si | 2) Фосфор   |
| 3) B  | 3) Кислород |
| 4) Cl | 4) Азот     |
| 5) Br | 5) Кремний  |
| 6) O  | 6) Бор      |
| 7) P  | 7) Хлор     |

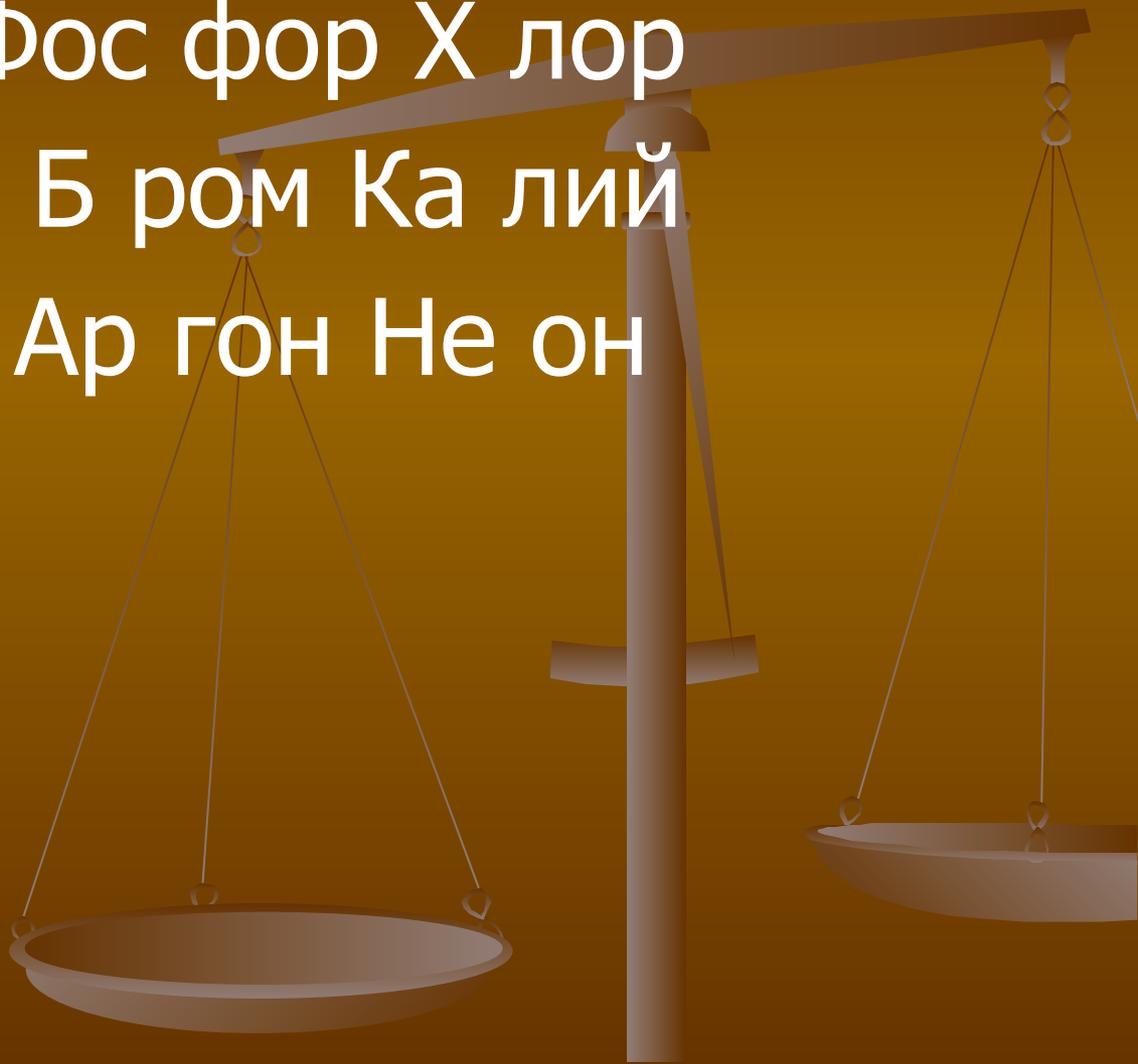
2. Составить пары из знаков химических элементов и их русских названий:

- |       |            |
|-------|------------|
| 1) Ca | 1) Олово   |
| 2) Cu | 2) Свинец  |
| 3) Ag | 3) Медь    |
| 4) Sn | 4) Натрий  |
| 5) Pb | 5) Кальций |
| 6) Na | 6) Цинк    |
| 7) Zn | 7) Серебро |



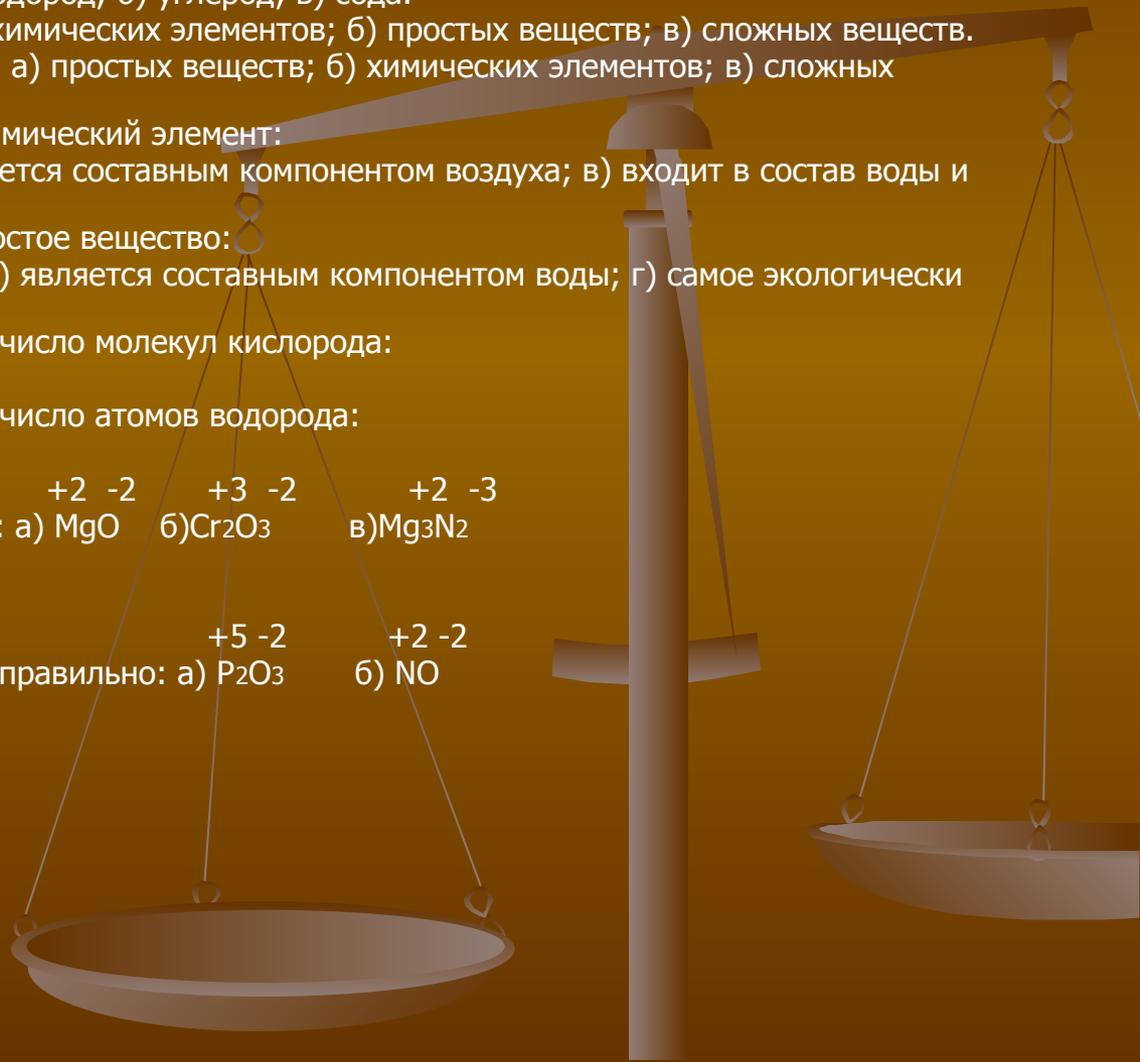
# Конкурс «Химические паззлы»

Се ра Фос фор Х лор  
Ли тий Б ром Ка лий  
Ме ды Ар гон Не он



# Викторина

- 1) Какое из веществ является простым: а) вода; б) кислород; в) сахар.
- 2) Какое из веществ является сложным: а) водород; б) углерод; в) сода.
- 3) Сложные вещества состоят из разных: а) химических элементов; б) простых веществ; в) сложных веществ.
- 4) Простые вещества состоят из одинаковых: а) простых веществ; б) химических элементов; в) сложных веществ.
- 5) В каком случае кислород выступает как химический элемент:  
а) поддерживает дыхание и горение; б) является составным компонентом воздуха; в) входит в состав воды и углекислого газа.
- 6) В каком случае водород выступает как простое вещество:  
а) входит в состав всех живых организмов; б) является составным компонентом воды; г) самое экологически чистое топливо.
- 7) Какая из записей обозначает наибольшее число молекул кислорода:  
а)  $O_2$  б)  $O_3$  в)  $2O_2$  г)  $3O$ .
- 8) Какая из записей обозначает наибольшее число атомов водорода:  
а)  $H_2$  б)  $2H$  в)  $2H_2$  г)  $6H$ .
- 9) Какая из формул составлена неправильно: а)  $MgO$  б)  $Cr_2O_3$  в)  $Mg_3N_2$  г)  $P_2O_5$ .  
 $\begin{matrix} +2 & -2 & +3 & -2 & +2 & -3 \\ & & & & & \end{matrix}$
- 10) Какая степень окисления проставлена неправильно: а)  $P_2O_3$  б)  $NO$  в)  $CaF_2$  г)  $CO_2$ .  
 $\begin{matrix} +2 & -1 & +4 & -2 \\ & & & \end{matrix}$



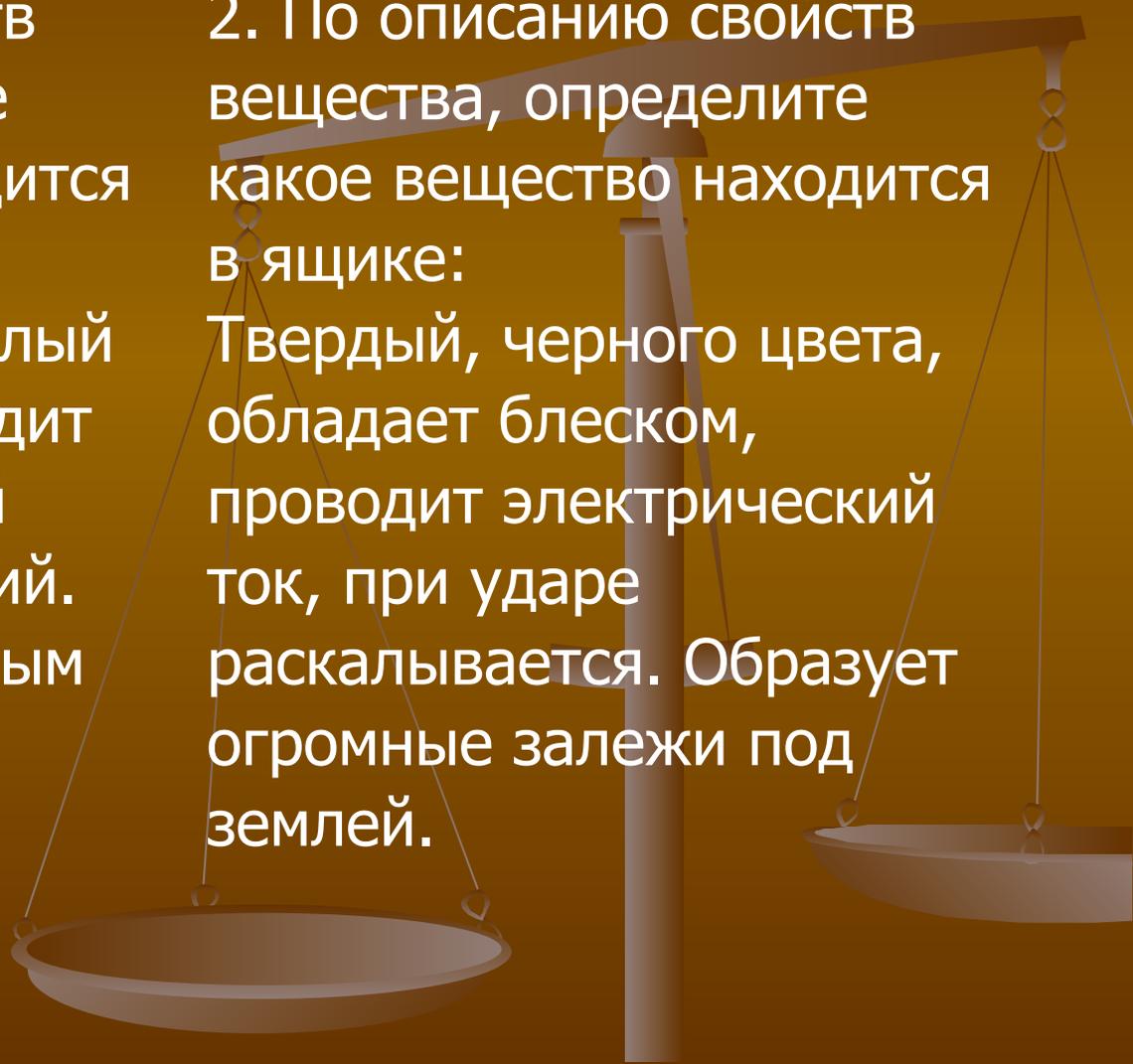
# Конкурс «Красный ящик»

1. По описанию свойств вещества, определите какое вещество находится в ящике:

Легкий, серебристо-белый металл, хорошо проводит тепло и электрический ток, пластичный, мягкий. Его называют «крылатым металлом».

2. По описанию свойств вещества, определите какое вещество находится в ящике:

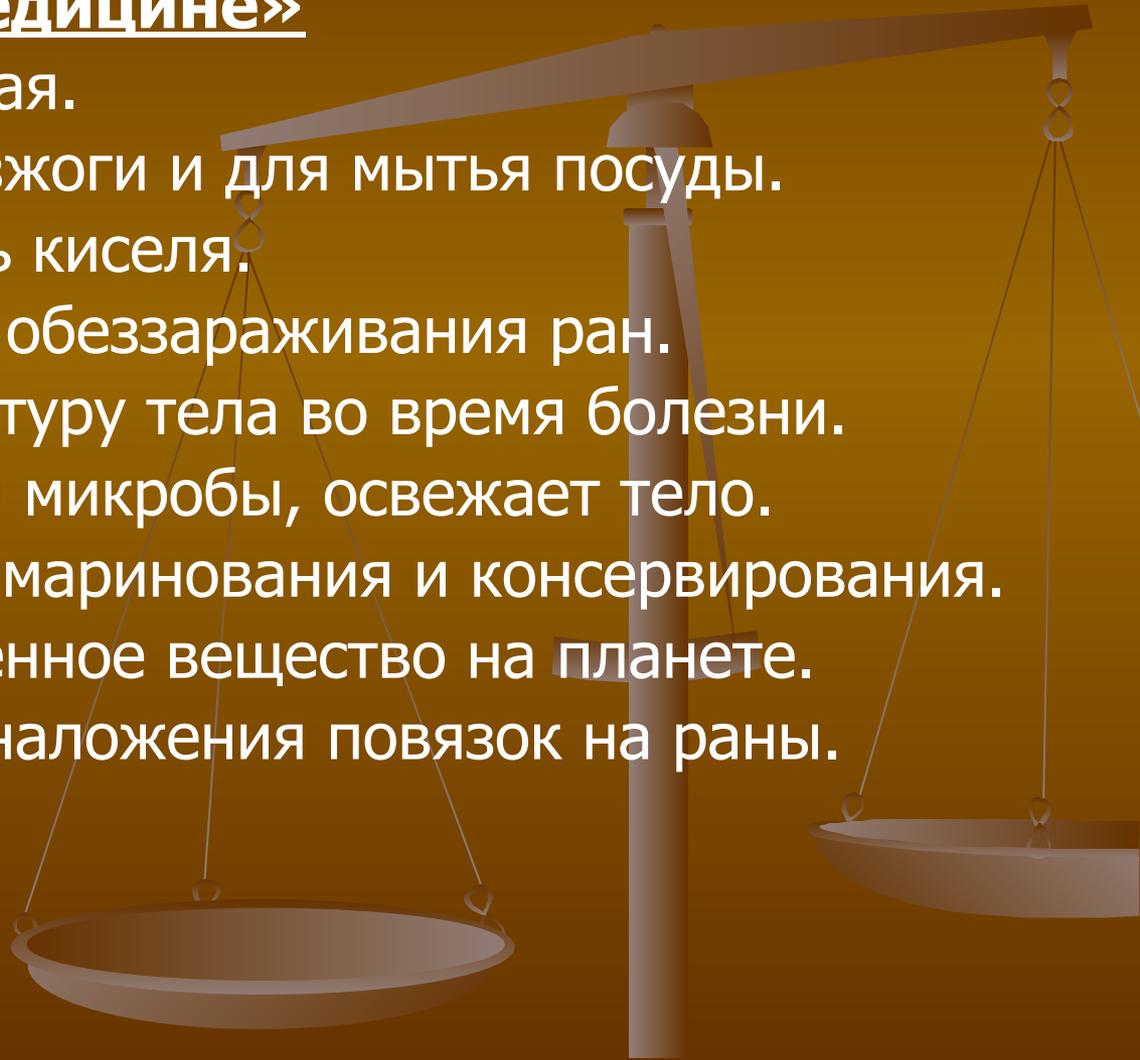
Твердый, черного цвета, обладает блеском, проводит электрический ток, при ударе раскалывается. Образует огромные залежи под землей.



# Химический кроссворд

## «Химия в быту и медицине»

1. Без нее пища пресная.
2. Ее используют от изжоги и для мытья посуды.
3. Без него не сваришь киселя.
4. Его используют для обеззараживания ран.
5. Он сбивает температуру тела во время болезни.
6. Оно удаляет грязь и микробы, освежает тело.
7. Его используют для маринования и консервирования.
8. Самое распространенное вещество на планете.
9. Ее используют для наложения повязок на раны.



# Подведение итогов

Подведение итогов «Турнира смекалистых» и награждение победителей.

