

# Игра «Юных химик»

**Химия – это самая  
необычная и  
интересная наука на  
свете.**

**Она полна разных  
тайн и чудес.**

# Конкурс «Угадай элемент»

- 1. Выберите химический элемент и запишите его порядковый номер.**
- 2. Удвойте порядковый номер.**
- 3. К произведению прибавьте 5.**
- 4. Сумму умножьте на 5.**

**Конкурс**  
**«Массовые доли элементов»**

**Распространенное жаропонижающее и болеутоляющее средство «ацетилсалициловая кислота», известная под торговой маркой «аспирин», имеет формулу  $C_9H_8O_4$ . Вычислите массовые доли элементов в данном соединении.**

# Ответ

$$*W ( C ) = 60\%$$

$$*W ( H ) = 4,4\%$$

$$*W ( O ) = 35,6\%$$

# Конкурс «Угадай вещество»



**CEPA**



# Конкурс «Угадай вещество»





**Медный купорос**  
 **$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$**

# Конкурс «Угадай вещество»



**Йод**

# Конкурс «Угадай вещество»



# Красный фосфор

# Конкурс

## «Выберите химические явления»

1. Скисание молока
2. Гниение растительных остатков
3. Испарение воды
4. Горение древесины
5. Плавление сливочного масла при нагревании
6. Образование тумана
7. Почернение серебряных изделий
8. Фотосинтез



# Конкурс «Химическая посуда»





# Эксикатор

# Конкурс «Химическая посуда»



# БЮКСЫ

# Конкурс «Химическая посуда»



# Прямой холодильник

# Конкурс «Химическая посуда»



# **Коническая колба (колба Эрленмейера)**



# Конкурс «А ты не лопнешь, деточка?»

**В рекламе сока папа был  
обеспокоен количеством выпитого  
дочкой сока.**

**Выясните, ожидают ли девочку  
печальные последствия, если она  
выпила  $2,25 \cdot 10^{32}$  молекул воды.**

**(Принять максимальную  
вместимость желудка равную 1л).**

Объем выпитой воды равен  
 $6,732 \cdot 10_{32}$  мл.

Девочку ожидают печальные  
последствия, если она решила  
выпить указанное число  
молекул воды...

# Конкурс «Химик-полиглот»

Определите, на каких языках  
написано слово «ХИМИЯ»:

1. kagaku
2. chemistry
3. huàxué
4. хімія
5. química

**1. Японский**

**2. Английский**

**3. Китайский**

**4. Украинский/белорусский**

**5. Испанский**

# Конкурс «История открытия»

- 1. Документально зафиксированное открытие этого металла произошло в 1825 году.**
- 2. Это самый распространенный металл в литосфере.**
- 3. Полагали, что этот металл не может встречаться в природе в свободном состоянии, однако в 1978г. в породах Сибирской платформы он был обнаружен в самородном виде: нитевидные кристаллы длиной всего 0,5 мм.**

# Алюминий

**Спасибо за внимание!**