**Счастливый случай**

Участвуют две команды.

Перед началом игры ведущий разыгривает право хода. Зачитывает рассказ для команд, которые должны назвать кислоту, о которой идет речь.

 Она родилась в самой волшебной стране – химической лаборатории. Ее папа- оксид азота (IV) – был строгого нрава и носил прозвище Лисий хвост. Ее мама была простой, спокойной женщиной, звали ее Вода. Она появилась маленькая, бесцветная, но когда к ней добавили лакмус все сразу поняли, родилась девочка.

 Та команда, которая ответит правильно, начинает игру.

**Гейм 1. Разминка**

Переведите с химического на общепринятый язык прочитанные фразы.

1-я команда:

1. Не все, то АУРУМ, что блестит.

2. Белый как карбонат кальция.

3. Недонатрий хлористый на столе, перенатрий хлористый на спине.

2-я команда:

1. Феррумный характер.

2. Слово – аргентум, молчание – аурум.

**Гейм 2. Металлы – неметаллы**

 Любой детектив должен по описанию знать, о каком веществе идет речь. Каждой команде по очереди дается описание вещества, необходимо назвать вещество, о котором идет речь.

1. Этот металл известен человеку с глубокой древности. Его содержание в водах мирового океана составляет 8 млрд тонн. Самый большой самородок этого металла весил 112 кг. Из этого металла делают украшения, этот металл-символ солнца (золото)

2. Его называют безжизненным газом. Это довольно инертный газ, легче воздуха, входит в состав воздуха (азот).

3. Этот металл в организме человека присутствует в тканях зубов, печени, клетках нервной системы. Вещество в составе пудры. В тазах, из этого металла, нельзя хранить сырое мясо. Сплав металла с медью называют латунью. (цинк)

4. Весьма распространенный элемент – неметалл. Входит в состав белков, незаменимый в производстве резины, горит в кислороде сине - голубым пламенем (сера)

5. За 350 лет до н.э. Аристотель в своих трудах упоминает об этом металле. Алхимики часто называли этот металл меркурий. Этот металл хорошо растворяет другие металлы, образуя амальгамы. Пары металла ядовиты. (Находится внутри градусника) (ртуть)

6. Его называют всесъедающим, при открытии этого элемента погибло много исследователей. Входит в состав фреона. Обладает высокой химической активностью. Входит в состав зубной пасты, укрепляя зубная эмаль (фтор)

**Гейм 3. Кто быстрее?**

Каждой команде дано одинаковое задание. Необходимо дописать уравнения химических реакций и расставить коэффициенты.

1. Na2SO4 + Ba(OH)2

2. FeCl3 + H3PO4

3. ZnCO3 + CaSO4

4. H2CO3 + NaCl

5. Al + HCl

**Гейм 4. Дальше, дальше, дальше…**

Каждой команде задается по 13 вопросов, если участники затрудняются ответить, то им надо сказать « дальше». Начинает проигрывающая команда.

1.Элемент с металлическими свойствами, входящий в состав поваренной соли (натрий)

2. Вещество, поддерживающее горение и дыхание (кислород)

3. Вещества, в растворах которых, лакмус фиолетовый меняет окраску на красную (кислоты)

4. Самый легкий газ (гелий)

5. Газ, который используют для дезинфекции воды (хлор)

6. Приборы, применяемые для очистки (фильтры)

7. Химически неделимая частица вещества (атом)

8. Растворенные в воде основания (щелочи)

9 .Как называется реакция, в результате которой происходит выделение теплоты (экзотермическая)

10.Какое топливо заливают в самолет (керосин)

11.Самый распространенный кислотный оксид на Земле (вода)

12.Назовите вещество MgSO4

13.Солнечный газ (гелий)

 Вопросы для другой команды:

1. Как называется химическая реакция, в результате которой происходит поглащение тепла (эндотермическая)

2. Газ, не поддерживающий горение и дыхание (азот)

3.Оксид этого элемента создает парниковый эффект (углерод)

4. Назовите химическую формулу вещества нитрата натрия (NaNO3)

5. Вещество, которое состоит из атома или атомов металла и кислотного остатка (соль)

6. Как называется оксиды, которые образуют кислоты (кислотные)

7. Этот металл называют крылатым (алюминий)

8. На латинском феррум, а на русском -……… (железо)

9. Реакция, в которой водород отнимает кислород у оксидов (восстановления)

10. Как называется Na2O

11.Серебристо – белый металл, используемый в лампочках (вольфрам)

12.Аллотропное видоизменение кислорода (озон)

13.Фамилия русского ученого химика, открывшего периодический закон (Менделеев)

Подсчитывается количество правильных ответов в течении всей игры и выявляется победитель.