**Викторина по химии «Своя игра» для 8 класса**

1). Вода в твёрдом состоянии – лёд

2). Каким хим. элементом богата морская капуста – йод

3). Специально оборудованное помещение для проведения эксперимента и хим. анализа веществ – лаборатория

4). Запись хим. реакций посредством хим. знаков и формул – химические уравнения

5). Какая кислота входит в состав желудочного сока – соляная HCl

6). Ионы какого металла обладают бактерицидными свойствами – серебро Ag

7). Какой металл при обычных условиях является жидкостью – ртуть Hg

8). В какой части огурца содержится больше всего нитратов – в кожуре

9). Реакции, протекающие с выделением теплоты – экзотермические

10). Число атомов в молекуле обозначают с помощью – индекса

11). Хим. реакция, при которой происходит выделение тепловой и световой энергии – горение

12). Вещества, образованные атомами одного элемента – простые

13). Мельчайшие химически неделимые частицы – атомы

14). Разделение смеси с помощью фильтра – фильтрование

15). Признаки, по которым вещества отличаются друг от друга и схожи между собой – свойства

16). Наука о веществах и их превращениях – химия

17). Формула поваренной соли – NaCl

18). Единица измерения количества вещества – моль

19). Реакция, при которой из одного сложного вещества получается несколько простых веществ – разложения

20). Условная запись состава вещества посредством хим. знаков и индексов – формула

21). Определённый вид атомов – хим. элемент

22). Мельчайшая частица вещества, сохраняющая его свойства – молекула

23). То, из чего состоят физические тела – вещество

24). Газообразное вещество, без которого не могут развиваться растения – углекислый газ СО2

25). Для чего необходим СО2 растениям – для фотосинтеза

26). Какую воду можно замутить своим дыханием – известковую

27). Реакция, при которой поглощается теплота – эндотермическая

28). Оксид водорода – Н2О вода

29). Хим. элемент, входящий в состав гемоглобина – железо

30). Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород – оксиды.