Интеллектуальная игра «Шашечный турнир по химии»

Цель игры: закрепить изученный материал по предыдущим темам, проверить знания учащихся, привитие интереса к предмету химия.

Оборудование: шахматная доска, шашки, магнитная доска.

Ход мероприятия.

- Здравствуйте, гости и ребята! Рада приветствовать на нашем шашечном турнире по химии. Итак, сегодня будут соревноваться две команды «». Представитесь, пожалуйста. Выясним, какая команда сильна, умна, как в игре по шашкам и по знаниям по химии.

Перед началом игры, познакомлю с правилами игры, которые действуют во всех вариантах шашек:

все шашки, участвующие в партии, выставляются перед началом игры на доску. Далее они передвигаются по полям доски и могут быть сняты с неё в случае боя шашкой противника. Подходит первая пара учеников, присаживается, делают свой ход, потом возвращаются на свое место.

Следующий ход делает вторая пара учащихся.

Брать шашку, находящуюся под боем, обязательно, при этом «битая»

шашка, переворачивается и зачитывается вопрос и отвечает на него. Если ответ неверный, помогает группа. Существует только два вида шашек: простые и дамки. В начале партии все шашки простые. Простая шашка может превратиться в дамку, если она достигнет последнего противоположного горизонтального ряда доски (дамочного поля).

Простые шашки ходят только вперёд на следующее поле. Дамки могут ходить и вперёд и назад.

Вопросы для шашек.

* + 1. Напишите химический знак элемента серы.
    2. Какого цвета лакмус индикатор в кислой среде?
    3. Сера + кислород = …. серы. Какое слово пропущено?
    4. Назовите чистое вещество …
    5. Газ, заполняемый воздушный шар.
    6. Самый распространенный газ в воздухе.
    7. Реакция взаимодействия между кислотой и щелочью называется…
    8. «Неделимый»…
    9. Реакция взаимодействия с кислородом называется…
    10. Напишите формулу соляной кислоты
    11. Напишите формулу гидроксида кальция
    12. Индикатор фенолфталеин имеет цвет в кислой среде
    13. Перечислите природные кислоты.
    14. … + кислород = оксид калия
    15. Напишите формулу серной кислоты.
    16. Процентное содержание кислорода в воздухе.
    17. Карбонат кальция+ серная кислота = сульфат кальция + вода+…
    18. Соли соляной кислоты называются…
    19. В нейтральной среде рН …
    20. Где содержится раствор соляной кислоты в организме человека ….
    21. Индикатор по-латыни ….
    22. Метил оранжевый в щелочной среде…
    23. Правила техники безопасности с кислотой.
    24. Атомная масса гелия.

Действительно, здесь собрались сильные игроки, которые стремятся к победе. Музыкальный номер в исполнении пусть придаст вам уверенности, возможности еще подумать, чтобы достойно завершить нашу игру. В заключении игры – подведение итогов.