**Государственное общеобразовательное автономное учреждение Амурской области**

**«Свободненская специальная (коррекционная) школа-интернат»**

Игра по химии

**«Кто знает химию на «5» ?»**

 Разработала учитель химии

Гулевич Любовь Михайловна -

Учитель 1 категории

**г. Свободный**

**2021 г**

**Правила игры**

 В игре принимают участие ученики 8 класса. У учащихся имеются карточки с Буквами А,В,С,Д. Учащиеся на поставленный вопрос, отвечают поднятием карточки. Учитель фиксирует ответы. Выигрывает тот, кто правильно ответил на все вопросы. При этом можно использовать 3 подсказки. Одна - 50 х 50, т.е. учитель исключает из 4-х ответов, два неправильных.

2. Другая подсказка – помощь друга. Участник игры может назвать любую фамилию ученика, который даст ответ.

3. Третья подсказка – помощь класса. Учитель называет варианты ответа, а учащиеся поднимают руку на правильный ответ. Если подсказки закончились, ученик дальше сам даёт ответы на оставшиеся вопросы.

 Те учащиеся, которые смогли дойти до 15-го вопроса считаются победителями и получают «приз» - «пятёрку» в журнал по химии.

|  |  |
| --- | --- |
| **№ вопроса** | **Оценка** |
| 1 | 1 |
| 2 | 1.5 |
| 3 | 2 |
| 4 | 2.5 |
| 5 | **3** |
| 6 | 3.2 |
| 7 | 3.4 |
| 8 | 3.6 |
| 9 | 3.8 |
| 10 | **4** |
| 11 | 4.2 |
| 12 | 4.4 |
| 13 | 4.6 |
| 14 | 4.8 |
| 15 | **5** |

**Вопрос 1**.

**Определите элемент с электронной схемой атома + 7 ) )**

 **2 5**

А: Азот В: Фосфор

С:Кремний Д: Кислород

**Вопрос 2 Порядковый номер элемента обозначает:**

А: Количество нейтронов В: Заряд ядра

С: Количество энергетических уровней Д:Валентность элемента

**Вопрос 3 . Выбери формулу оксида, где азот проявляет валентность равную - 4**

А: N2O B: N2O5

C: NO D: NO2

**Вопрос 4. Из перечисленных явлений выберите физическое явление:**

А: Горение бензина В: Ржавление железа

С: Растворение сахара Д: Изменение окраски листьев

**Вопрос 5. Вещества, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород :**

А: Кислоты В: Основания

С: Оксиды Д: Соли

**Вопрос 6.** **Металлические свойства в группах с увеличением порядкового номера:**

А: Уменьшаются В:Увеличиваются

С: Изменяются периодически Д: Не изменяются

**Вопрос 7. Определите формулы только щелочей:**

А: Гидроксид калия, В: Гидроксид калия,

гидроксид алюминия гидроксид лития

С: Гидроксид железа II , Д: Гидроксид железа III

 Гидроксид цинка II гидроксид меди I

**Вопрос 8. Основные свойства наиболее ярко выражены у гидроксида:**

А: магния В: Кальция

С: Бериллия Д:Бария

**Вопрос 9. Формула вещества, реагирующая с раствором гидроксида кальция:**

А: Вода В: Соляная кислота

С: Оксид меди Д: Магний

**Вопрос 10. Элемент Э в схеме превращений Э – ЭО2 – Н2ЭО3 является :**

А: Углерод В: Азот

С: Алюминий Д: магний

**Вопрос 11. Характер свойств высшего оксида элемента с порядковым номером элемента 13в ПСХЭ:**

А: основной В: кислотный

С: безразличный Д: амфотерный

**Вопрос 12. Вещество, реагирующее с разбавленной серной кислотой:**

А: медь В: кислород

С: оксид кальция Д: углекислый газ

**Вопрос 13. Наиболее электроотрицательный элемент – это:**

А: азот В: франций

С: фтор Д: кислород

**Вопрос 14. Ряд, в котором все вещества реагируют с железом:**

А: HCI, CO2, CO B: H2, O2, CaO

C: CI2, CuCI2,HCI D; SiO2, HCI

**Вопрос 15. Степень окисления серы в ряду веществ , формулы которых SO3 – SO2 – S – H2S**

А: повышается от 0 до +6 В: понижается от +6 до -2

С: понижается от +6 до 0 Д : повышается от – 4 до + 4

Кто из учащихся ответил на 5 вопросов, получает оценку – 3, на 10 вопросов – оценка -4, на 14, 15 вопросов – оценка 5