Информация о проведении «Недели химии в школе» в МБОУ «Шикшинская средняя общеобразовательная школа» Сабинского муниципального района РТ.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № | Наименование образовательного  учреждения | Ф.И.О.  директора,  адрес школы,  к.тел,  эл. адрес  адрес | Сроки  проведения  «Недели  химии в  школе» | Количество  учащихся,  принявших участие  в мероприятиях  «Недели» |
| 1 | МБОУ «Шикшинская средняя общеобразовательная школа Сабинского муни-ципального района РТ.  ссссссредняя общеобразовательная | Зайнагиев Наил Муха-матханович  422053, Республика Татарстан, Сабинский район, с. Шикши, ул. Школьная, д.4   (84362) 46118 [shikshisaba@yandex.ru](mailto:shikshisaba@yandex.ru) | С 24 февраля-  по 1 марта | 74 |

Мероприятиеләр программасы

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Вакыты | Тема | Эш төре |
| 1. | Дүшәмбе | Химия – безнең тормышта | Презентацияләр конкурсы |
| 2. | Сишәмбе | «Химия - балаларга» | Химия кабинетына экскурсия , презентацияләр карау һәм 1-4 классларга кызыклы тәҗрибәләр күрсәтү |
| 3. | Чәршәмбе | «Тәмәкенең кеше организмына зарары» | Класс сәгатьләре |
| 4. | Пәнҗешәмбе | «Көчле звено» | Интеллектуаль уен |
| 5. | Җомга | «Химияне беләсеңме?» | КВН |
| 6. | Шимбә | Атналыкны йомгаклау |  |

**«Көчле звено» интеллектуаль уены**

1 нче гейм сораулары

1нче команда

1. Периодик закон кайсы елда ачылган? (1869 ел)
2. Д.И.Менделеевның периодик таблицасында кайсы элементның даими урыны юк? (водород)
3. Төркемдә өстән аска элементларның үзлекләре ничек үзгәрә? (металл үзлеге арта)
4. Д.И.Менделеев химик элементларны системага салганда, атомнарның нинди үзлегенә нигезләнгән? (массасына)
5. Периодта сулдан уңга элементларның үзлекләре ничек үзгәрә? (неметалл үзлеге арта)
6. Иң электротискәре элемент (фтор)
7. Иң сыек металл (терекөмеш)
8. Кайсы затлы металл иң яхшы катализатор булып тора? (платина)
9. Кайсы металлны кешенең тир, яшь, кан металлы дип атыйлар? (алтын)

2 нче команда

1. Иң металлик металл (франций)
2. Бу элемент җитешмәгәндә йөрәк чирли. Ул йөземдә, сояда бар (калий)
3. Кайсы элементлар илләрнең исеме хөрмәтенә аталган?(германий, франций, полоний, рутений, галлий)
4. Күп йөзле элементларның берсе. Берничә гади матдә барлыкка китерә: графит, алмаз, күмер, корым (углерод).
5. Ә бу элемент Көньяк Американың бер иленә үзе исем биргән (көмеш, Аргентина)
6. Кайсы металларны дөнья кисәкләре исемнәре хөрмәтенә атаганнар? (Европий, Америций).
7. Кайсы элементлар галимнәр исемен йөртә? (курчатовий, Нильсборий, Эйнштений, менделеевий, нобелий, лоуренсий, берклий)
8. Кайсы металлның исеме “көл” ягъни “зола” дип тәрҗемә ителә? (калий).
9. Табигатьтә очрамый торган галоген (астат).

2 нче гейм өчен мәсьәлә

Алмаларны чылату өчен 10 л суга 400г шикәр салып баллы су әзерлиләр. Бу эремәдә шикәрнең масса өлешен табарга (1000г/л) Җавап: 3,85%

3 нче гейм

1нче команда

Бу элемент исемен Кипр утравы белән бәйләгән. Кургаш белән эретмәсе –бронза. Башка төрле эретмәсе – җиз (латунь) Табигатьтә ирекле хәлдә һәм кушылма хәлендә очрый. I төркем 4 период элементы.( Бакыр)

2нче команда

Элемент Россия хөрмәтенә атала. Рус галиме К.К.Клаус тарафыннан ачыла. VII төркем 5нче период элементы. (Рутений)

Тамашачылар белән уен

Төсе буенча эремәләрне аеру.( Cu2+-зәңгәр, Ni2+-яшел, Co2+-ал, Fe3+ -көрән, MnO4—шәмәхә һ.б.)

Матдәләрне тану

Кислоталар

1.Көчле бер нигезле кислота. Җылытканда һәм яктылык тәэсирендә су, кислород, азот(IV) оксиды хасил итә (нитрат кислотасы).

2.Көчле бер нигезле, зәһәр исле очучан кислота. Хлороводородның судагы эремәсе (хлорид кислотасы).

3. Көчле ике нигезле кислота, майсыман, гигроскопик, су белән кушылганда бик күп җылылык аерыла (сульфат кислотасы).

4.Өч нигезле кислота, әче һәм **у**рта тозлар хасил итә. Кайбер тозлары ашлама итеп кулланыла (ортофосфат кислотасы).

**Тозлар**

1. Бу тозны кальций хлориды һәм натрий карбонаты зремәсен тәэсир иттереп табып була. Известь табу өчен чимал (кальций карбонаты).

2. Бу тоз диңгез һәм океаннарда бар.Азык продукты, консервлаучы матдә. Көнкүрештә аш тозы дип йөртелә (натрий хлориды).

3. Нитрат кислотасын газсыман аммик белән нейтральләштереп табалар.Аммиачная селитра дип йөртелә (аммоний нитраты).

4. Куе шәмәхә төсәге кристалл. Суда яхшы эри. Көчле оксидлаштыручы. Куертылган сульфат кислотасы белән катнаштырганда шартлый. Антисептик (калий перманганаты).

Төзеде: химия һәм биология укытучысы Әмирова Лилия Сәүбән кызы.