Рассмотрено на заседании МО
учителей ЗОЖ
МБОУ «СОШ № 31»
Протокол МО 23.03.2020 г.
Руководитель МО –Г.И. Бездробная
Зам.дир. по УВР Е.Н.Чепурко

Предмет: Химия

Класс: 8 -3

Учитель: Одарченко Т.А

№ урока	Дата	Тема урока	Эл.ресурс	Домашнее задани
26	31.03	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов Периодический закон Д. И. Менделеева.	Российская электронная школа, 8 кл.,урок 25	§ 49, упр. 1—6, тестовые задания, §50, упр. 1-3,тестовые задания
27	07.04	Периодическая таблица химических элементов. Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Химический элемент	Российская электронная школа,8 кл., урок 26,27	§ 51, упр. 1—4, тестовые задания, § 52, упр. 1—3, тестовые задания. Подготовить сообщения на темы «Тяжёлая вода», «Искусственная радиоактивность», «Использование радиоактивных элементов».

- Примечание: для входа в систему Российская электронная школа: https://resh.edu.ru/ необходимо нажать предмет ,класс, номер урока,просмотреть1,2 часть, выполнить тренировочные задания.

Обратная связь: электронный журнал: учитель: Одарченко Т.А. https://school31simf.eljur.ru/ ,

Учебные фильмы к урокам

05. Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер.mp4

06. Порядковый номер элемента. Изотопы.mp4

07. Структура периодической таблицы элементов.mp4

Электронные ресурсы:

- Российская электронная школа: https://resh.edu.ru/
- Московская электронная школа: https://www.mos.ru/
- Фоксворд: https://foxford.ru/
- Учи.ру : https://uchi.ru/
- Открытое образование: https://openedu.ru/

Контрольные тесты

1.Структура периодической таблицы элементов

1.В главной подгруппе располагаются элементы:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) лантаноиды
2) только больших периодов
3) только малых периодов
4) больших и малых периодов

2.Укажите символ элемента, который расположен в подгруппе лития:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Au
2) Rb
3) Ag
4) Cu

3.В побочной подгруппе располагаются элементы:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) только больших периодов
2) только малых периодов
3) актиноиды

4.Укажите символ химического элемента, который расположен в IVA группе:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Zr
2) Ti
3) Pb
4) Hf

5.Сколько групп насчитывает Периодическая таблица элементов?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 7
2) 8
3) 10
4) 6

6.Какие периоды называются большими?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 4 - 6
2) 4 - 7
3) 5 - 7
4) 3 - 7

7.Какие периоды называются малыми?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 1 и 3
2) 1 - 3
3) 1 и 2
4) 2 и 3
8.Кто разработал Периодическую таблицу?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Резерфорд
2) Ломоносов
3) Менделеев
4) Эйнштейн
9.Актиноиды расположены в
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 6 периоде
2) 7 периоде
3) 6 группе
4) 7 группе
10Лантаноиды расположены в:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 6 группе
2) 6 периоде
3) 7 группе
4) 7 периоде

2.Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер

1.Кто предложил планетарную модель строения атома?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Ломоносов
2) Резерфорд
3) Кюри
4) Менделеев
2.Заряд какой частицы положительный?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) нуклона
2) протона
3) нейтрона
4) электрона
3.Сколько нейтронов содержит ядро атома бора?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 6
2) 4
3) 11
4) 5
4.Чему равен заряд ядра атома азота
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) +14
2) 7
3) 14
4) +7
5.Из каких элементарных частиц состоит ядро?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) электронов и нейтронов
2) только протонов
3) протонов и нейтронов

4) протонов и электронов
6.Какой размер соответствует наночастице?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 10^{-8} м
2) 10^{-6} м
3) 10^{-9} м
4) 10^{-10} м
7.Масса какой частицы ничтожна мала?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) электрона
2) нуклона
3) нейтрона
4) протона
8.Массовое число - это сумма масс:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) электронов и нейтронов
2) протонов и нейтронов
3) только нейтронов
4) протонов и электронов
9.С помощью какого микроскопа впервые смогли рассмотреть атомы и молекулы?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) сканирующего
2) цифрового
3) магнитного
4) светового
10.Сколько протонов входит в состав ядра атома магния?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 13
2) 12
3) 24
4) 11

3. Порядковый номер элемента. Изотопы

.1У атома Be число протонов и нейтронов численно равно:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 5 и 9
2) 4 и 4
3) 4 и 5
4) 4 и 9
2.Чем отличаются изотопы ^{16}O и ^{17}O?
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) числом нейтронов
2) числом электронов
3) числом протонов
4) числом и протонов и электронов
3.Выберите символ элемента, атомы которого содержат 31 нейтрон:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Ni
2) Cu
3) Mn
4) Fe
4.Укажите символ элемента, атом которого содержит 30 электронов:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) Zn

2) Cu
3) Ga
4) Ni

5.Изотопы отличаются:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) числом протонов
2) массовым числом
3) числом электронов
4) зарядом ядра

6.Чему равно массовое число у атома бора?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) 5
2) 11
3) 6
4) 10

7.Атом водорода имеет:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) один изотоп
2) три изотопа
3) два изотопа
4) не имеет изотопов

8.Массовое число у изотопов ^{3}He и ^{4}He соответственно равно:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) 3 и 2
2) 2 и 2
3) 3 и 4
4) 2 и 4

9.Изотопы - это разновидности атомов:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) разных химических элементов
2) разных нуклидов
3) одного и того же химического элемента
4) одинаковых нуклидов

10.Выберите символ элемента, атомы которого содержат 15 протонов:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1) S
2) O
3) C
4) P