Рассмотрено на заседании МО учителей математики и информатики 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 А, Б,

Учитель: Одарченко Т.А

No	Дата	Тема урока	Эл.ресурс	Домашнее задани
урока	8А,Б			
55-56	03.04	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
57-58	10.04	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: <a href="https://resh.edu.ru/">https://resh.edu.ru/</a> необходимо нажать предмет ,класс, номер урока,просмотреть 1,2 часть, выполнить тренировочные задания.

**Обратная связь:** электронный журнал: учитель: Одарченко Т.А. <a href="https://school31simf.eljur.ru/">https://school31simf.eljur.ru/</a>,

Видео к урокам



05. Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер.m p4



06. Порядковый номер элемента. Изотопы.mp4



07. Структура периодической таблицы элементов.mp4

## Электронные ресурсы:

- Российская электронная школа: <a href="https://resh.edu.ru/">https://resh.edu.ru/</a>
- Московская электронная школа: https://www.mos.ru/
- Фоксворд: <a href="https://foxford.ru/">https://foxford.ru/</a>
- Учи.ру : <u>https://uchi.ru/</u>
- Открытое образование: <a href="https://openedu.ru/">https://openedu.ru/</a>

## 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) **A** --
- 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 rpynne
10Лантаноиды расположены в:
Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 6 группе
2) 6 периоде
3) 7 группе
4) / периоле
4) 7 периоде Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер
Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер
<b>Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер</b> 1. Кто предложил планетарную модель строения атома?
Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер 1. Кто предложил планетарную модель строения атома? Выберите один из 4 вариантов ответа:
Основные сведения о строении атома. Состав атомных ядер 1. Кто предложил планетарную модель строения атома? Выберите один из 4 вариантов ответа:  1) Ломоносов
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
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
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
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?
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:
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
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
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
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
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?
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:
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
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
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
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
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
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:
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
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
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
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

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 <sup>-8</sup> M
2) 10 <sup>-6</sup> M
$3) 10^{-9} M$
4) $10^{-10}$ M
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) CRETOROFO
10.Сколько протонов входит в состав ядра атома магния? Выберите один из 4 вариантов ответа:
1) 13
2) 12
3) 24
4) 11
Порядковый номер элемента. Изотопы
порядковый номер элемента, изотоны
.1У атома Ве 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 <sup>16</sup> O и <sup>17</sup> 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 <sup>3</sup> Не и <sup>4</sup> Не 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