



Своя игра



Работы учёных – предшественников Д. И. Менделеева	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>
Открытие Д. И. Менделеевым Периодического закона	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>
Д.И.Менделеев	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>
Периодический закон и строение атома	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>
Периодическая система химических элементов.	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>
Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д. И, Менделеева.	<u>10</u>	<u>20</u>	<u>30</u>	<u>40</u>	<u>50</u>



Сколько химических
элементов было
известно до открытия
Периодического закона?





Приведите примеры
нескольких вариантов
классификации химических
элементов.





Съезд в каком городе
послужил предпосылкой
открытия Периодического
закона?





Единое определение какого понятия было принято на съезде химиков в 1860 г. Впоследствии это понятие как неизменную характеристику атомов химических элементов Д. И. Менделеев положил в основу своей классификации.





Какую субъективную
предпосылку открытия
Периодического закона
выделяют?





В каком году был открыт
Периодический закон?





Какие два постоянных признака Д. И. Менделеев положил в основу своей работы по классификации химических элементов?



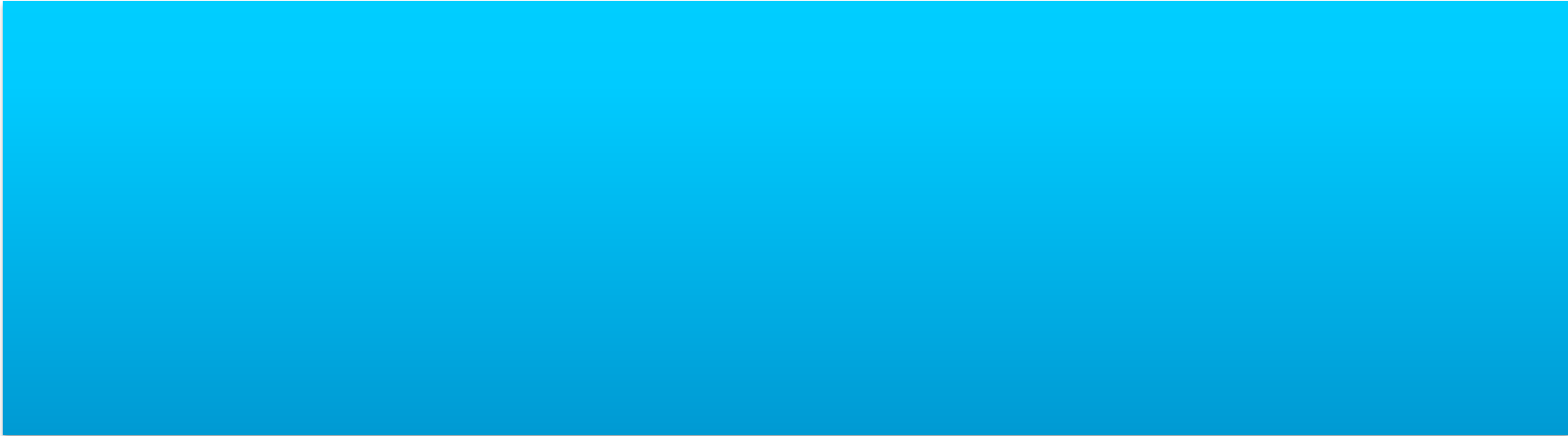


Что находится в
периодической
зависимости от
относительных атомных
масс химических
элементов?



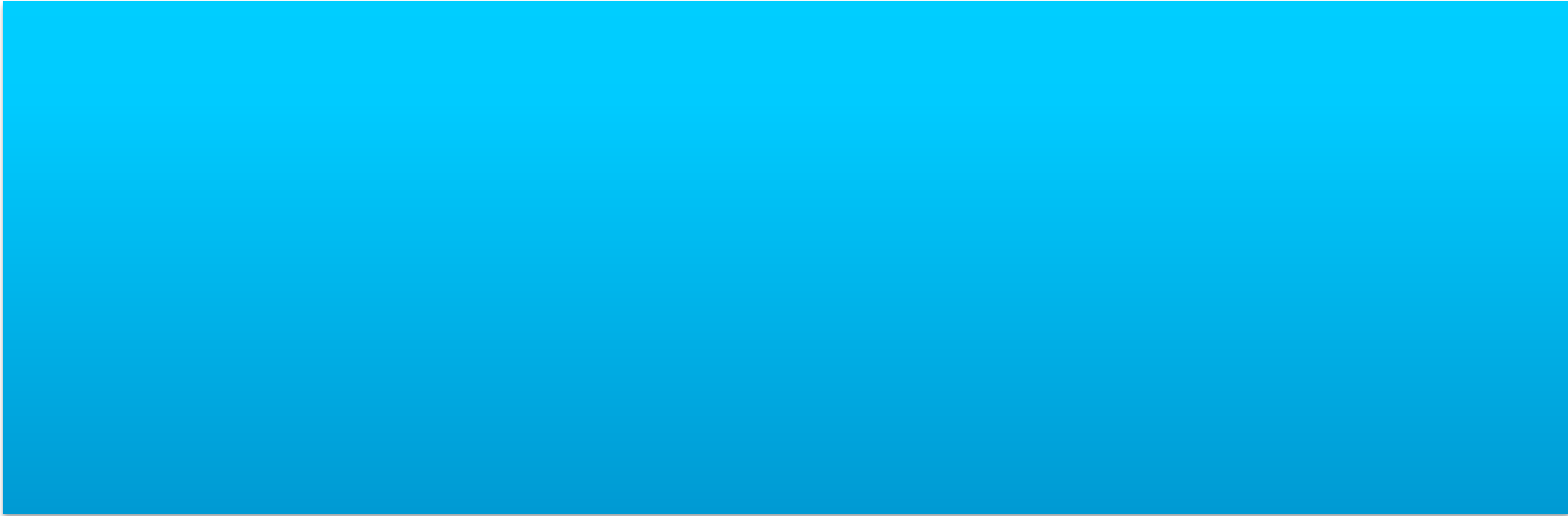


Что в периодах закономерно
изменяется с увеличением
порядкового номера? Приведите 3
примера изменений.





Что в группах закономерно изменяется с увеличением порядкового номера?
Приведите 3 примера изменений.





Что приснилось Д. И.
Менделееву после
трёхдневной напряжённой
работы?





В каком городе родился
Менделеев



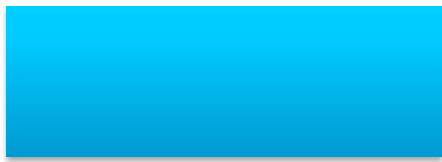


Как называется учебник,
написанные Менделеевым, в
котором он изложил всю
неорганическую химию на
основе Периодического
закона?





Применение какого газа в
металлургической
промышленности
обосновывал Менделеев?





Способ непрерывной
переработки какого
вещества предложил
Менделеев?





Разновидности атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разные массовые числа:

- А) s-элементы
- Б) Изотопы
- В) Окислители
- Г) Восстановители





Сумму чисел протонов и
нейтронов в ядре атома
называют:

- А) массовым числом
- Б) атомной массой
- В) зарядом
- Г) такого понятия нет





Как называют вид атомов,
характеризующихся
одинаковым зарядом ядра





Кто из ученых теоретически доказал, что порядковый номер химического элемента равен заряду ядра его атома?



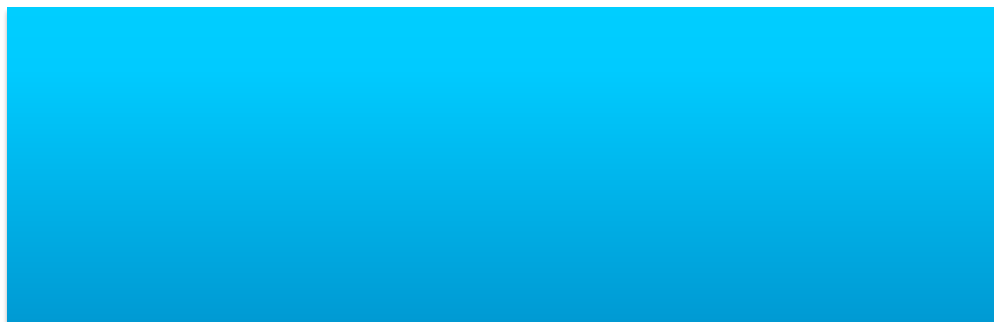


Свойство химических элементов и образующих ими веществ находятся в периодической зависимости от зарядов их атомных ядер – формулировка Периодического закона.





На что указывает
порядковый номер
химического элемента?





Чему соответствует номер
периода?





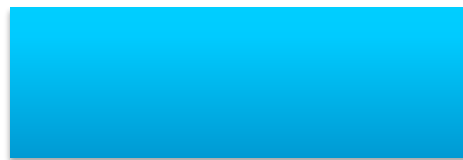
Чему соответствует номер
группы?





В группах с увеличением зарядов атомных ядер элементов

Металлические свойства

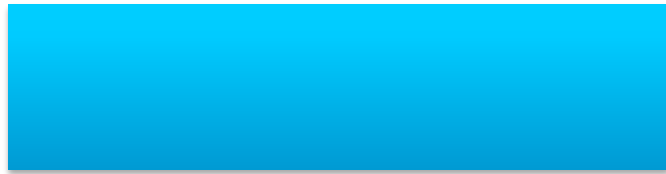


Неметаллические свойства





Изменение строения
внешних электронных
слоев атомов – это причина





Закон, открытый Менделеевым,
выполнял важнейшие функции
теоретического познания,
выберите из списка правильные
ответы:

- А) обобщающая; 
- Б) воспитательная;
- В) прогностическая; 
- Г) объясняющая 



КОТ В МЕШКЕ





Какие газы были
предсказаны и открыты на
основе закона и таблицы
Менделеева





Каким образом труды
Менделеева способствовали
открытию атомной энергии ?





«Не подлежит сомнению, что новый элемент есть не что иное, как предсказанный Менделеевым за пятнадцать лет до этого экасилиций.»
О каком элементе идет речь в статье Винклера?

