

Молекулярно-кинетическая теория

Подготовила: Корепанова Анастасия Владимировна МКОУ СОШ п.Рудничный



2018 год



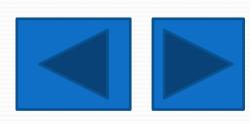
THE VPOKA

- образовательные:
 - 1) познакомить учащихся с существованием молекул и их размерами
 - 2) рассмотреть движение и взаимодействие молекул
- воспитательные:
- 1) создать условия для воспитания самоанализа и самоконтроля;
- 2) воспитывать уверенность в своих силах.
 - развивающие:
 - 2) создать условия для развития логического мышления;
 - 3) развитие внимания.

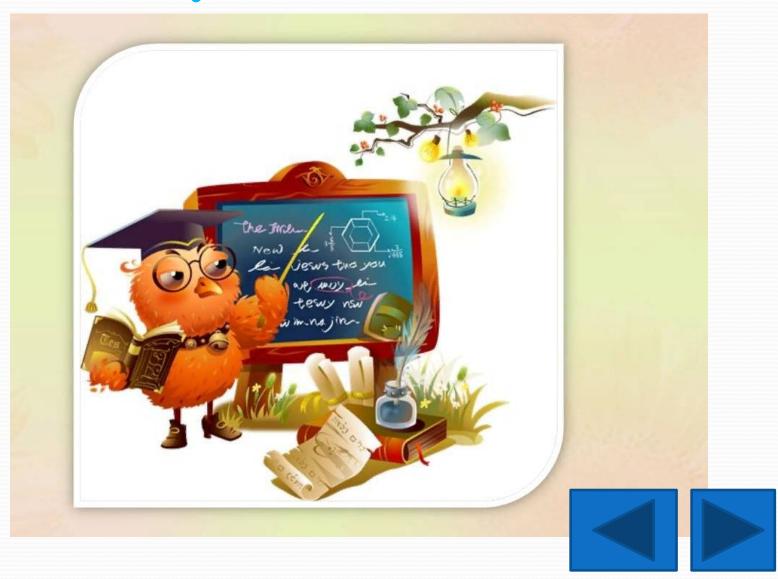


Прозвенел звонок веселый!
Мы начать урок готовы!
Будем слушать, рассуждать
И друг другу помогать!!!





Актуализация знаний

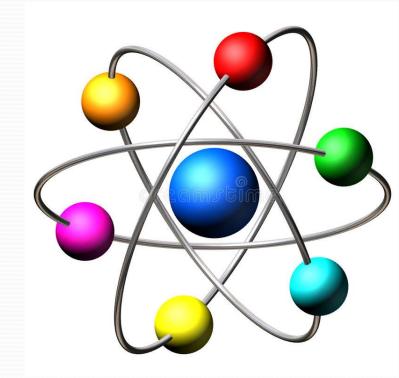


Сейчас давайте вспомним из курсов физики и химии основной школы:

• Из чего состоит вещество?

• Ответ(Из атомов и молекул)

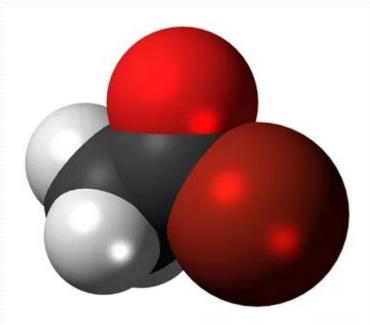




Что является мельчайшей частицей???

• Ответ (Молекула)





Знаете ли вы первых древнегреческих философов, которые утверждали, что в мире есть только атомы и пустота?



Левкипп



Демокрит -460 до н.э. -370 до н.э. (89-90лет)

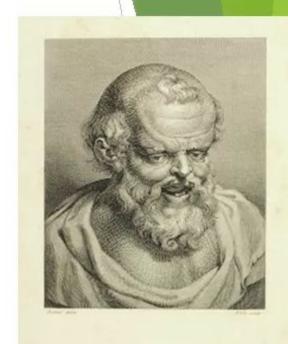




Демокрит древнегреческий философ

В основе философии Демокрита лежит учение об атомах и пустоте как двух принципах, порождающих многообразие космоса.

Атом есть мельчайшее «неделимое» тело, не подверженное никаким изменениям. Неделимость атома аналогична неделимости «бытия».



DEMOCRITIES



Изучение нового материала







- Молекулярная физика изучает свойства вещества на основе представления о том, что оно состоит из атомов и молекул, которые непрестанно движутся и взаимодействуют друг с другом.
- Однако только в конце 20 века, через две с половиной тысячи лет после рождения атомной гипотезы, наука достигла уровня, когда ученые смогли увидеть атомы





ПРИМЕРЫ:

Если поместить капельку масла на поверхность воды, масло растечется по ней <u>тонким слоем.</u> Максимальная площадь масляной пленки соответствует ее толщине в одну молекулу. Зная объем капельки и площадь образовавшейся из нее масляной <u>пленки, можно оценить размер одной</u> молекулы масла.



БРОУНОВСКОЕ ДВИЖЕНИЕ



Броуновское движение

- В начале 19 века английский ботаник Броун, наблюдая в микроскоп крошечные частицы пыльцы растений, взвешенные в воде, обнаружил, что они пребывают в «вечной пляске», совершая непрестанное хаотическое движение.
- Это движение назвали броуновское. Броуновское движение явилось первым опытным подтверждением молекулярного строения вещества: оно сыграло роль «мостика» между макромиром и микромиром.

 Вследствие трения механическое движение превращается в хаотическое (тепловое) движение молекул — ведь в результате трения тела нагреваются. При столкновении молекул их кинетическая энергия перераспределяется таким образом, что средняя кинетическая энергия остается неизменной.

 Взаимное проникновение частиц одного вещества в другое обусловлено движением молекул и

называется диффузией.





ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ



Все тела состоят из частиц





Частицы взаимодейс твуют друг с другом



Частицы бесконеч но и хаотично движутся







Основная задача молекулярно- кинетической теории

- вывести уравнения состояния вещества, установив связь между макроскопическими и микроскопическими параметрами.
- Величины, характеризующие свойства отдельных молекул вещества, называют микроскопическими параметрами (масса молекулы и ее средняя кинетическая энергия).
- Уравнением состояния называют соотношение между макроскопическими параметрами (температурой, объемом и давлением).





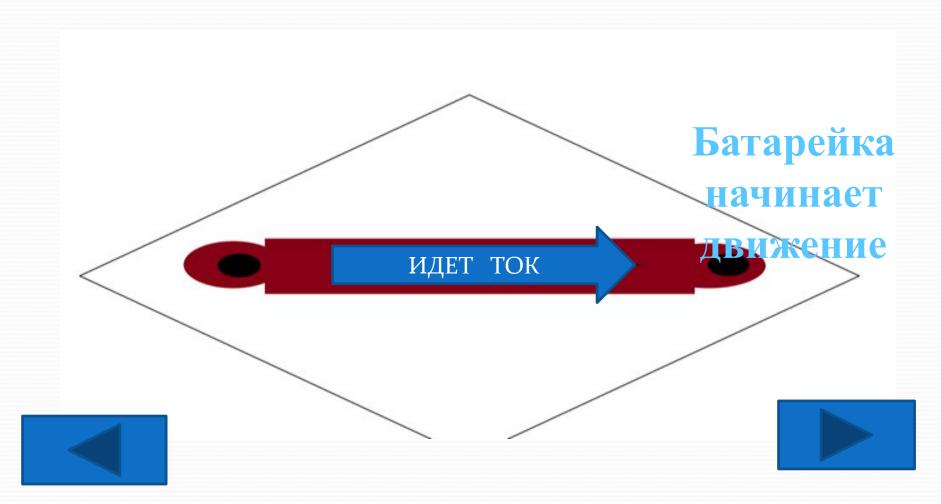
ЭКСПЕРИМЕНТ

- Положим на металлическую пластинку обычную батарейку. С обоих концов к ней припаяно по монете. Что же мы наблюдаем?
- А как вы считаете, почему это происходит?





Модель установки



Подошёл к концу урок, Прозвенит сейчас звонок, Вам девчонки и мальчишки 🖛 Всем спасибо за урок. Всем спасибо за внимание, А гостям мы говорим « До свидания!»



ИСТОЧНИКИ

• А. В. Перышкин «Физика 7 класс»

Издательство: Дрофа

