**Модуль М1 3-й уровень сложности**

**Газовые законы**

|  |  |
| --- | --- |
| УЭ0 | УЭ 0 Постановка цели.* ДМЦ: *Ознакомиться с* газовыми законами; приобрести навыки работы с физическими приборами;

совершенствование навыков в исследовательской деятельности *Воспроизвести*  газовые законы *и экспериментально* установить зависимость между двумя термодинамическими параметрами при неизменном третьем *Уметь:** Объяснить физический смысл законов*;*
* Применять теоретические знания при решении задач в несколько измененных условиях,
* Систематизировать полученные знания;
* Работать на уроке самостоятельно с учебником, лабораторными приборами;
* Формировать навыки коллективной работы в сочетании с самостоятельной деятельностью

*Развивающая:* совершенствовать экспериментальные навыки. |
|  | Учебный материал с указанием заданий |
|  | Дифференциальные когнитивные стили |
|  | Руководство по усвоению учебного содержания | Комментарии для учащихся |
| УЭ 1Входной контроль | ЧДЦ: проверим исходный уровень знаний по теме. Смотрим приложение №1 | Берем приложение №1, выполняем тест по вариантам. Выберите правильные ответы, за каждый верный ответ 1 балл. Общую сумму баллов занесите в оценочный лист. |
| УЭ2Изучение нового материала | ЧДЦ: изучить закон Бойля – Мариотта. Откройте тетради и запишите тему урока: «Газовые законы». Изучи § 71 (стр. 177-180)  Записать:* + какой процесс называется изопроцессом?
	+ какой процесс называется изотермическим?
	+ Закон Бойля – Мариотта

 Сделать опорный конспектЗакон Бойля – МариоттаТ = const, процесс изотермический (Т-терма)V1 состояние газа: p1 V1 =m RT/ M p1 V1 =p2 V2  при Т = const2 состояние газа: p2 V2  =m RT/ M Р V = const при Т = constГрафик изотермического процесса в координатах Р VР  | В процессе изучения новой темы руководствуйтесь данным вам планом, непонятные вопросы обсуждайте друг с другом или спрашивайте у учителя.За выполнения задания занесите 2 балла в оценочный лист. |
| УЭ 3Изучение нового материала | ЧДЦ: Экспериментально докажите справедливость закона Бойля Мариотта Приложение №2 | За выполнения экспериментального задания занесите 5 баллов в оценочный |
| УЭ 4Изучение нового материала | ЧДЦ: Изучить закон Гей - Люссака Какой процесс называется изобарическим?  Сделать опорный конспект | За выполнения задания занесите 2 балла в |
| УЭ 5Изучение нового материала | ЧДЦ: Экспериментально докажите справедливость закона Гей - Люссака Приложение №3 | За выполнения экспериментального задания занесите 5 баллов в оценочный |
| УЭ 6Изучение нового материала | ЧДЦ: Изучить закон ШарляКакой процесс называется изохорическим ?  Сделать опорный конспект | За выполнения задания занесите 2 балла в |
| УЭ 7Изучение нового материала | ЧДЦ: Экспериментально докажите справедливость закона Шарля Приложение №4 | За выполнения экспериментального задания занесите 5 баллов в оценочный |
| УЭ 8 | ЧДЦ: систематизировать полученные знания1. какие процессы изображены на графике?
2. каким законам они подчиняются?
3. заполните таблицу пользуясь графиком.

**1 вариант**Img1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Участок графика | Какой параметр постоянен на данном участке | Как изменяются другие параметры |
| 1-22-33-44-1 |  |  |

**2 вариант**Img2

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Участок графика | Какой параметр постоянен на данном участке | Как изменяются другие параметры |
| 1-22-33-44-1 |  |  |

 | За выполнения задания занесите 5 баллов в оценочный |
| УЭ 9Закрепление изученного материала | ЧДЦ: Формировать навыки коллективной работы в сочетании с самостоятельной деятельностью обучающихся.**Задачи :**1. Газ при давлении 8атм и температура 12ºС занимает объем 855 л. Каково будет его давление, если газ данной массы при температуре 47 ºС займет объем 800 л.
2. В баллоне емкость 26 л находится 1,1 кг азота при давлении 35атм. Определите температуру газа.
3. Стальной баллон наполнен азотом при температуре 12 ºС. давление азота 15МПа. Найти плотность азота при этих условиях.
 | Каждая задача 3 балла |
| УЭ 10Выходной контроль | ЧДЦ: проверить усвоение знаний по теме.*Задание:* выполнить тестовое задание.

|  |  |
| --- | --- |
| 1 вариант | 2 вариант |
| 1. Для газа данной массы произведение давления газа на его объем постоянно, если температура газа не меняется. Это закон: 1. Шарля,
2. Гей-Люссака,
3. Бойля-Мариотта.
 | 1. Для газа данной массы отношение объема к температуре постоянно, если давление газа не меняется. Это закон: 1. Шарля,
2. Гей-Люссака,
3. Бойля-Мариотта.
 |
| 2. Какой из приведенных ниже графиков соответствует изобарному расширению? Рисунок 1 | 2. Какой из приведенных ниже графиков соответствует процессу изотермического расширения? Рисунок 3 |
| 3. Какие три процесса представлены на диаграммах рисунка? Рисунок 21. Изохорный, изотермический, изобарный.
2. Изобарный, изохорный, изотермический.
3. Изохорный, изобарный, изотермический.
 | 3. Какие три процесса представлены на диаграммах рисунка? Рисунок 41. Изохорный, изотермический, изобарный,
2. Изотермический, изобарный, изохорный,
3. Изобарный, изотермический, изохорный.
 |
| 4. Какое значение температуры по шкале Кельвина соответствует температуре 1000С? 1. 273. К,
2. 373. К, С. 473К.
 | 4. Универсальная газовая постоянная равна: 1. 8,31 Дж / моль.\*К
2. 1,38\*10-23Дж./ К
3. 6.02\*1023моль-1.
 |
| 5. В сосуде объемом 8,3м3 находится 0,04 кг гелия при температуре 1270С. Определить его давление. 1. 4\*103 Па,
2. 8\*103 Па,
3. 16\*103 Па.
 | 5. Определите массу водорода, находящегося в баллоне вместимостью 20 м3 под давлением 830 Па при температуре 17 0С. 1. 1,38\*10 -4кг,
2. 1,38\*10 -3кг,
3. 1,38\*10-2кг.
 |

 | Выберите правильные ответы, за каждый верный ответ 1 балл. Общую сумму баллов занесите в оценочный лист. |
| УЭ 11Подведение итогов | Заполните лист контроля. Подсчитайте количество полученных баллов и оцените свою работу. |  |

# Оценочный лист

|  |
| --- |
| Учебный элемент |
|  Баллы за ответы | Заполните лист контроля. Подсчитайте баллы за выполнение заданий. Поставьте себе итоговую оценку. 33-37 - баллов- «Отлично» «5»; 27-32 - баллов – «Хорошо» «4»; 21-26 - баллов –  «Зачет» «3». Сдайте лист контроля учителю. |
| УЭ 1 | УЭ 2 | УЭ 3 | УЭ 4 | УЭ 5 | УЭ 6 | УЭ 7 | УЭ 8 | УЭ 9 | УЭ 10 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Всего баллов** |

Приложение №1

Вариант 1

1. Как изменится давление идеального одноатомного газа при уменьшении его объема в 4 раза и увеличении абсолютной температуры в 2раза?

 А. увеличится в 8 раз; б. увеличится в 4 раза; В. увеличится в 2 раза; Г. не изменится.

2. Вычислите давление кислорода массой 0,032 кг в сосуде объемом 8,3 м3 при температуре 100º С.

 А. 10 Па; Б. 830 Па; В. 100 Па; Г. 373 Па.

3. Как меняется масса воздуха в помещении, если температура увеличивается?

 А. уменьшается; Б. увеличивается; В. не изменяется.

4. Чему равен объем 1 моля идеального газа при нормальных условиях?

 А 1 м3  Б. 24 м3  В.0,024 м3

5. В баллоне находится газ при t = 27 º С. Во сколько раз уменьшится давление газа, если 50% его выйдет из баллона, а температура при

 этом увеличится до 600 К?

6. Масса кислорода m при давлении Р занимает объем V. Как изменится температура газа, если при увеличении давления до 2Р его

 объем уменьшится в V /10?

 А. увеличится в 5 раз; Б. уменьшится в 5 раз; В. не изменится.

7. В баллоне при неизменной массе газа температура увеличилась от 1 до 2 º С. Как изменилось давление?

 А. увеличилось в 2 раза; Б. увеличилось в 1, 004 раза; В. не изменилось.

8. Что и по каким физическим величинам можно вычислить на основании уравнения Менделеева – Клапейрона?

 1. плотность газа, используя R, р, Т, М. 2. Число молекул в газе, используя V, Т, Р, с; 3. Массу молекулы, , используя Т, Р, с, NА, R.

 А. 1, 2, 3. Б. 1, 2; В. 1, 3.

Вариант 2

1. Как изменится давление идеального одноатомного газа при увеличении его объема и температуры в 2раза?

 А. увеличится в 4 раз; б. увеличится в 2 раза; В. увеличится в 2 раза; Г. не изменится.

2. Вычислите давление водорода массой 0,02 кг в сосуде объемом 8,3 м3 при температуре 100º С.

 А. 3730 Па; Б. 373 Па; В. 1000 Па

3. Как измениться плотность воздуха в помещении, если температура уменьшится?

 А. не изменится. Б. уменьшится; В. увеличится.

4. Чему равны давления и температура газа при нормальных условиях?

 А. р = 105 Па ·t = 100 º С 1 м3.. Б. р = 105 Па ·Т = 273 К. В. р = 105 Па ·Т = 273 К.

5. В баллоне находится газ при Т =300 К. Во сколько раз уменьшится давление газа, если 50% его выйдет из баллона, а температура

 останется неизменной?

 А. уменьшится в 50 раз; Б. уменьшится в 2 раза; В. увеличится в 2 раза.

6. При нормальных условиях плотность кислорода:

 А. больше плотности водорода; Б. меньше плотности водорода; В. равна плотности водорода.

7. При повышении температуры в комнате меняется:

 А. давление; Б. давление и масса воздуха; В. масса воздуха.

8. В цилиндре с поршнем произошло увеличение давления газа больше допустимого за счет увеличения температуры. Как можно

 установить прежнее давление?

 А. увеличением объема цилиндра или уменьшением массы газа.

 Б. только уменьшением массы газа

 В. только увеличением объема цилиндра.

**Приложение №2**

Необходимо проверить, что произведение объема данной массы на его давление при постоянной температуре – величина постоянная, т.е.

р · V = const.

Для этого нужно воспользоваться установкой, изображенной на рисунке, используя в качестве экспериментальной емкости пластиковую бутылку с объемом V = 1 л. здесь используется градуированный закрытый манометр и шприц объемом 20 мл. В качестве полного внутреннего объема необходимо брать объем шприца и внутренний объем трубки манометра до уровня находящейся в нем жидкости.

 

Ход урока:

1. определите полный внутренний объем системы V0 ;
2. определите величину атмосферного давления рА ;
3. уменьшить объем в шприце на 5 мл и определите. На сколько изменилось давление ∆ р;
4. проделайте опыт из п.3 несколько раз, определите величину ∆ р;
5. результаты занесите в таблицу:

 рА = V0 =

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № | ∆ р, мм.рт.ст | р = рА  + ∆р, мм.рт.ст | ∆ V, мл | V = V0  - ∆ V, мл |  р V |
| 1 |  |  | 0 |  |  |
| 2 |  |  | 5 |  |  |
| 3 |  |  | 10 |  |  |
| 4 |  |  | 15 |  |  |
| 5 |  |  | 20 |  |  |

 6. по полученным данным сделайте вывод о проделанной работе.

**приложение № 3**

« Наблюдение зависимости объема данной массы газа от температуры при постоянном давлении»

Приборы и материалы: 1) пробирка химическая, закрытая пробкой с трубкой длиной 150мм, диаметром 4-5мм; 2) стакан с водой.

 Ход работы

1. Подготовьте оборудование для опыта. Для этого опустите конец трубки с пробкой в стакан с водой на глубину 3-4 см, закройте пальцем другой конец и выньте из воды. Расположите трубку горизонтально. Осторожно закройте пробирку пробкой так, чтобы столбик воды вылился из трубки.
2. нагрейте воздух в пробирке, подержав ее несколько секунд в руке. При этом наблюдайте за положением столбика воды в трубке.
3. прекратите нагревание воздуха в пробирке и снова в течение несколько секунд, наблюдайте за изменением положения столбика воды в трубке.
4. ответьте на вопросы:
	* зависимость между какими величинами вы наблюдали на опыте?
	* Изменялись ли давление и масса воздуха в пробирке во время опыта?
	* Что можно сказать о зависимости объема данной массы воздуха от температуры при постоянном давлении?

**приложение № 4**

Приборы и материалы: 1) пробирка химическая, закрытая пробкой с индикатором давления; 2) стакан с теплой водой.

Ход работы

1. Сделайте предположение о том, как будут изменяться уровни воды в коленях индикатора давления при опускании пробирки в стакан с теплой водой.
2. Ответ проверьте на опыте.
3. Ответьте на вопросы:
	* Зависимость между какими величинами вы наблюдали на опыте?
	* Изменялась ли масса воздуха в пробирке во время опыта? *Примечание*. Изменением объема воздуха можно пренебречь ввиду малости внутреннего диаметра стеклянной трубки индикатора давления.
	* Что можно сказать о зависимости давления данной массы воздуха от температуры при постоянном объеме?