5.5

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

5.6

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

5.7

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

5.8

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

5.9

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

5.10

Дано:

Найти:

Решение:

Ответ:

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.

Задача 5.5. В баллоне объемом 10 литров находится кислород при температуре 27 °С. После из выдержки давление в баллоне понизилось на 100 кПа. Определить массу выпущенного кислорода.

Задача 5.6. Определить плотность водорода, находящегося под давлением 0,5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.7. Определить плотность азота, находящегося в баллоне под давлением 2 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.8. Определить плотность водяного пара, находящегося под давлением 2,5 МПа и имеющего температуру 127 °С.

Задача 5.9. Определить плотность углекислого газа, находящегося под давлением 5 МПа и имеющего температуру 27 °С.

Задача 5.10. Определить плотность смеси, состоящей из 2 кг водорода и 16 кг кислорода, находящихся под давлением 1 МПа и имеющих температуру 27 °С.