***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

I вариант

1. Имеется 12 л углекислого газа под давлением 9 ∙ 105 Па и при температуре 288 К. Определите массу газа.

2. Какой объем занимает газ в количестве 103 моль при давлении 106 Па и температуре 100 °С?

***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

II вариант

1. В сосуде вместимостью 500 см3 содержится 0,89 г водорода при температуре 17 °С. Определите давление газа.

2. Определите массу водорода, находящегося в баллоне вместимостью 20 л под давлением 830 кПа при температуре 17 °С.

***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

I вариант

1. Имеется 12 л углекислого газа под давлением 9 ∙ 105 Па и при температуре 288 К. Определите массу газа.

2. Какой объем занимает газ в количестве 103 моль при давлении 106 Па и температуре 100 °С?

***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

I вариант

1. Имеется 12 л углекислого газа под давлением 9 ∙ 105 Па и при температуре 288 К. Определите массу газа.

2. Какой объем занимает газ в количестве 103 моль при давлении 106 Па и температуре 100 °С?

***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

II вариант

1. В сосуде вместимостью 500 см3 содержится 0,89 г водорода при температуре 17 °С. Определите давление газа.

2. Определите массу водорода, находящегося в баллоне вместимостью 20 л под давлением 830 кПа при температуре 17 °С.

***Зачетная работа по теме***

***"Уравнение Менделеева - Клапейрона . Газовые законы"***

II вариант

1. В сосуде вместимостью 500 см3 содержится 0,89 г водорода при температуре 17 °С. Определите давление газа.

2. Определите массу водорода, находящегося в баллоне вместимостью 20 л под давлением 830 кПа при температуре 17 °С.