Stavová rovnica, A

1. V nádobe s vnútorným objemom 8,3 m3 je vodík H2 s hmotnosťou 200 g a teplotou 27oC. Určite jeho tlak! Mm = 2.1.10-3kg.mol-1
2. Koľko gramov Ar obsahuje žiarovka s V= 250cm3, kt. pri T 293 K je vnútorný p=266 Pa. Mm (Ar)= 40. 10-3 kg.mol-1.

Stavová rovnica, B

1. Aký veľký tlak je v Pb fľaši s objemom 40l, keď je v nej 4, 2 kg kyslíka pri teplote 20°C? Mm=207 10-3 kg.mol-1.
2. V nádobe s vnútorným objemom 5.10-3m3 je uzavretý dusík N2 pri teplote 39oC a tlaku 1,6.105Pa. Určite jeho hmotnosť! Mm = 2.14.10-3kg.mol-1

Stavová rovnica, A

1. V nádobe s vnútorným objemom 8,3 m3 je vodík H2 s hmotnosťou 200 g a teplotou 27oC. Určite jeho tlak! Mm = 2.1.10-3kg.mol-1
2. Koľko gramov Ar obsahuje žiarovka s V= 250cm3, kt. pri T 293 K je vnútorný p=266 Pa. Mm (Ar)= 40. 10-3 kg.mol-1.

Stavová rovnica, B

1. Aký veľký tlak je v Pb fľaši s objemom 40l, keď je v nej 4, 2 kg kyslíka pri teplote 20°C? Mm=207 10-3 kg.mol-1.
2. V nádobe s vnútorným objemom 5.10-3m3 je uzavretý dusík N2 pri teplote 39oC a tlaku 1,6.105Pa. Určite jeho hmotnosť! Mm = 2.14.10-3kg.mol-1

Stavová rovnica, A

1. V nádobe s vnútorným objemom 8,3 m3 je vodík H2 s hmotnosťou 200 g a teplotou 27oC. Určite jeho tlak! Mm = 2.1.10-3kg.mol-1
2. Koľko gramov Ar obsahuje žiarovka s V= 250cm3, kt. pri T 293 K je vnútorný p=266 Pa. Mm (Ar)= 40. 10-3 kg.mol-1.

Stavová rovnica, B

1. Aký veľký tlak je v Pb fľaši s objemom 40l, keď je v nej 4, 2 kg kyslíka pri teplote 20°C? Mm=207 10-3 kg.mol-1.
2. V nádobe s vnútorným objemom 5.10-3m3 je uzavretý dusík N2 pri teplote 39oC a tlaku 1,6.105Pa. Určite jeho hmotnosť! Mm = 2.14.10-3kg.mol-1

Stavová rovnica, A

1. V nádobe s vnútorným objemom 8,3 m3 je vodík H2 s hmotnosťou 200 g a teplotou 27oC. Určite jeho tlak! Mm = 2.1.10-3kg.mol-1
2. Koľko gramov Ar obsahuje žiarovka s V= 250cm3, kt. pri T 293 K je vnútorný p=266 Pa. Mm (Ar)= 40. 10-3 kg.mol-1.

Stavová rovnica, B

1. Aký veľký tlak je v Pb fľaši s objemom 40l, keď je v nej 4, 2 kg kyslíka pri teplote 20°C? Mm=207 10-3 kg.mol-1.
2. V nádobe s vnútorným objemom 5.10-3m3 je uzavretý dusík N2 pri teplote 39oC a tlaku 1,6.105Pa. Určite jeho hmotnosť! Mm = 2.14.10-3kg.mol-1