

MUSTAQIL ISHLASH UCHUN MASALALAR

1.

Normal sharoitda 11.2 L gazning massasi 14 g. Gazning molyar massasini aniqlang.

2.

300 K temperaturada va $1.5 \cdot 10^5$ Pa bosimda 6.0 g gaz 4.0 L hajm egallaydi. Gazning molyar massasini toping.

3.

Normal sharoitda 5.6 L H_2 va 11.2 L CO gazlari aralashtirildi. Aralashmaning umumiy massasini toping.

4.

0.20 MPa bosimda va 400 K temperaturada 10 g N_2 gazi qanday hajm egallaydi?

5.

Bir idishda 3 mol O_2 va 5 mol CO_2 bor. Umumiy bosim 1.6 atm. O_2 ning qisman bosimini aniqlang.

6.

14.7 g H_3PO_4 ni to'liq neytrallash uchun qancha NaOH kerak? (ekvivalent usuli bilan)

7.

5.6 g Fe to'liq oksidlanishi uchun qancha O_2 sarflanadi? ($Fe \rightarrow Fe^{3+}$)

8.

Normal sharoitda 22.4 L gaz 32 g massaga ega. Gazning molekular sonini toping.

9.

0.80 g gaz 350 K da va $2.0 \cdot 10^5$ Pa bosimda 0.56 L hajm egallaydi. Gazning molyar massasini toping.

10.

Gazlar aralashmasi 40% (hajm bo'yicha) CO_2 va 60% N_2 dan iborat.
Aralashmaning o'rtacha molyar massasini aniqlang.