

GAZ QONUNLARI.

1. 12,8 g kislorod bilan to'ldirilgan 4,48 litr hajmli idish qanday haroratgacha (K) qizdirilganda 405,3 *kPa* bosim paydo bo'ladi?

A) 546 B) 273 C) 27 D) 127

2. 12,8 g kislorod bilan to'ldirilgan 4,48 litr hajmli idish qanday haroratgacha (C) qizdirilganda 405,3 *kPa* bosim paydo bo'ladi?

A) 546 B) 273 C) 27 D) 127

3. 11 g propan bilan to'ldirilgan 5,6 litr hajmli idish qanday haroratgacha (K) qizdirilganda 202,65 *kPa* bosim paydo bo'ladi?

A) 546 B) 273 C) 27 D) 127

4. 11 g propan bilan to'ldirilgan 5,6 litr hajmli idish qanday haroratgacha (C) qizdirilganda 202,65 *kPa* bosim paydo bo'ladi?

A) 546 B) 273 C) 27 D) 127

5. Qaysi gazning 47°C va 166,2 *kPa* bosimda 40 litrida $5 \cdot N_A$ ta atom bo'ladi?

A) metan B) etan C) fosfin D) xlor

6. Qaysi gazning 127°C va 83,1 *kPa* bosimda 20 litrida $2 \cdot N_A$ ta atom bo'ladi?

A) metan B) etan C) fosfin D) xlor

7. Qaysi gazning 27°C va 33,24 *kPa* bosimda 30 litrida $2 \cdot N_A$ ta atom bo'ladi?

A) metan B) etan C) fosfin D) xlor

8. Qaysi gazning 47°C va 33,24 *kPa* bosimda 40 litrida $4 \cdot N_A$ ta atom bo'ladi?

A) metan B) etan C) fosfin D) xlor

9. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{3}{4}$ teng bo'lgan gaz (273K; 101,325 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi
A) 5,6 B) 11,2 C) 16,8 D) 13,44

10. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{1}{5}$ teng bo'lgan gaz (273K; 202,65 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

A) 2,24 B) 4,48 C) 1,12 D) 3,36

11. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{3}{4}$ teng bo'lgan gaz (546K; 101,325 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.
A) 67,2 B) 13,44 C) 33,6 D) 16,8

12. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{6}{10}$ teng bo'lgan gaz (546K; 202,65 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.

A) 13,44 B) 3,36 C) 6,72 D) 26,88

13. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{4}{5}$ teng bo'lgan gaz (273K; 405,3 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.
A) 2,24 B) 4,48 C) 8,96 D) 17,92

14. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{3}{5}$ teng bo'lgan gaz (546K; 303,975 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.
A) 2,24 B) 4,48 C) 8,96 D) 17,92

15. Miqdori $\frac{m}{M} = \frac{1}{5}$ teng bo'lgan gaz (546K; 405,3 *kPa*) da qanday hajmni egallaydi.
A) 2,24 B) 4,48 C) 8,96 D) 17,92

16. O'zgarmas bosimda 127°C da 10 litr keladigan gaz, 15 litr kelishi uchun harorat necha °C bo'lishi kerak.

A) 190,5 B) 600 C) 463,5 D) 327

GAZ QONUNLARI.

17. O'zgarmas bosimda 127°C da 10 litr keladigan gaz, 20 litr kelishi uchun harorat necha $^{\circ}\text{C}$ bo'lishi kerak.

A) 527 B) 600 C) 800 D) 327

18. O'zgarmas bosimda 27°C da 10 litr keladigan gaz, 30 litr kelishi uchun harorat necha $^{\circ}\text{C}$ bo'lishi kerak.

A) 527 B) 600 C) 627 D) 327

19. 4 g CH_4 20 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 60 g gaz huddi shunday sharoitda 60 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 80 B) 28 C) 32 D) 40

20. 22 g CO_2 10 litr hajmni egallaydi. Qandaydir 56 g gaz huddi shunday sharoitda 40 litr kelsa, noma'lum gazning molekulyar massasini aniqlang.

A) 80 B) 28 C) 32 D) 40

21. Ballonda 27°C temperaturada 400 kPa bosim ostida siqilgan gaz turibdi. Agar gazning yarmi chiqarilib, temperatura 15°C gacha pasaytirilsa, uning bosimini aniqlang. (kPa).

A) 192 B) 186 C) 200 D) 150

22. Ballonda 127°C temperaturada 400 kPa bosim ostida siqilgan gaz turibdi. Agar gazning yarmi chiqarilib, temperature 27°C gacha pasaytirilsa, uning bosimini aniqlang. (kPa).

A) 192 B) 300 C) 200 D) 150

23. Gaz 12 l idishdan 8 l idishga o'tkazilganda bosim 2 kPa ga ortdi. Hosil bo'lgan bosimni aniqlang. ($T=\text{const}$).

A) 4 B) 6 C) 8 D) 10

24. Gaz 12 l idishdan 8 l idishga o'tkazilganda bosim 2 kPa ga ortdi. Boshlang'ich bosimni aniqlang. ($T=\text{const}$).

A) 4 B) 6 C) 8 D) 10

25. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 141,86 kPas bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.

A) N_2 B) CH_4 C) O_2 D) CO_2

26. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 253,31 kPa bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.

A) N_2 B) CH_4 C) O_2 D) CO_2

27. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 126,66 kPa bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.

A) N_2 B) CH_4 C) O_2 D) CO_2

28. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda argon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 46 kPa bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.

A) N_2 B) CH_4 C) O_2 D) CO_2

29. Ma'lum hajmli kolbaga normal bosimda neon gazi to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolba esa 63,33 kPa bosimda noma'lum gaz bilan to'ldirilganda har ikkala kolbalarning massalari tenglashdi. Noma'lum gazni aniqlang.
A) N_2 B) CH_4 C) O_2 D) CO_2

30. Ma'lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda NO gazi to'ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?
A) 151,988 B) 67,55 C) 222,9 D) 46

31. Ma'lum hajmli kolba normal bosimda neon gazi bilan to'ldirilgan, huddi shunday hajmli boshqa kolbaga qanday bosimda propan gazi to'ldirilganda kolbalarning massalari tenglashadi?
A) 151,988 B) 67,55 C) 222,9 D) 46

32. 50 metr suv ostida azotning hajmi o'lchanganda 3 litrni hajmni egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadigan bo'lsa azotning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 9,3 B) 10,4 C) 7,4 D) 13,5

33. 75 metr suv ostida azotning hajmi o'lchanganda 1 litrni hajmni egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadigan bo'lsa azotning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 6,2 B) 6,93 C) 1,6 D) 5,18

34. 75 metr suv ostida geliyning hajmi o'lchanganda 2 litrni hajmni egalladi. Agar

har bir 1 metr suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadigan bo'lsa geliyning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 9,3 B) 6,9 C) 12,4 D) 10,36

35. 150 metr suv ostida vodorodning hajmi o'lchanganda 5 litrni hajmni egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 15 kPa ga ortadigan bo'lsa vodorodning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 111 B) 69,3 C) 16 D) 116

36. 150 metr suv ostida neonning hajmi o'lchanganda 4 litrni hajmni egalladi. Agar har bir 1 metr suv ostidagi bosim 15 kPa ga ortadigan bo'lsa neonning suv yuzasidagi hajmini (l) aniqlang (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 88 B) 16,3 C) 16 D) 93

37. 15 g etanning suv ostida 50 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir metr suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadi (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 2,2 B) 1,93 C) 3,2 D) 0,9

38. 8 g kislorodning suv ostida 50 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir metr suv ostidagi bosim 5 kPa ga ortadi (suv yuzasida bosim normal sharoitda).
A) 1,2 B) 1,93 C) 1,6 D) 1,8

39. 1 g geliyning suv ostida 75 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir metr suv ostidagi bosim 7 kPa ga

ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda).

A) 1,2 B) 2,78 C) 1,6 D) 0,9

40. 12 g metanning suv ostida 75 metr chuqurlikdagi hajmini o'lchang. Har bir metr ga suv ostidagi bosim 7 kPa ga ortadi(suv yuzasida bosim normal sharoitda).

A) 6,6 B) 3,78 C) 2,4 D) 2,7

41. 26°C da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi 3,485 g/l ga teng.

Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂

42. 26°C da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi 1,9565 g/l ga teng.

Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂

43. 26°C da va 1,2 atm bosimda nomalum gazning zichligi 1,5652 g/l ga teng.

Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂

44. 27°C da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi 1,4787 g/l ga teng.

Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂

45. 27°C da va 1,3 atm bosimda nomalum gazning zichligi 3,75 g/l ga teng.

Noma'lum gaz formulasini aniqlang?

A)N₂ B)Cl₂ C)Ar D)O₂