**HAVO.OZON-KISLOROD**

**1.** Normal sharoitda 1,8 g uglerodni to’la yondirish uchun necha litr havo kerak? (φ(O2) = 0,2)

A) 16,8 B) 3,36 C) 22,4 D) 7,2

**2.** 33,6 litr kislorod ( bo’lgan havoning massasini va undagi azotning miqdorini toping.

A) 168; 6 B) 217,5 ; 6

C) 6; 168 D) 6,72 ; 5,6

**3.** 24,8 g fosforning to’la yonishi (P2O5) uchun kerakli havo hajmini aniqlang.

A) 22,4 B) 112 B) 33,6 D) 11,2

**4.** Havoning 28 litridan foydalanib qanday massali grafitni yondirish (CO2) mumkin?

A) 2 B) 30 C)15 D) 3

**5.** Havo bilan kislorod teng hajmda (molda) aralashtirildi hosil bo’lgan aralashmadagi kislorodning massa ulushini (%) da toping. ( A) 63 B) 70 C) 56 D) 40

**6.** Havo va kislorod teng massada aralashtirildi. Aralashmaning 58 g mida necha litr kislorod mavjud? (

A) 74,34 B) 64,38 C) 57,63 D) 24,78

**7.** Havo bilan azot teng hajmda olib aralashtirilsa hosil bo’lgan aralashmaning 56 litrida necha g azot bo’ladi? ( A) 90 B) 63 C) 98 D) 86

**8.** Havoga teng massali azot qo’shildi. 168 g da necha mol azot bo’ladi? (

A) 5,32 B) 6,48 C) 1,12 D) 4,56

**9.** Ozonning hajmiy ulushi 35% bo’lgan azot va ozondan iborat 32 litr aralashma (n.sh.da) yetarli miqdordagi KJ eritmasi orqali o’tkazilganda necha g yod ajraladi?

A) 63,5     B) 127    C) 152,4    D) 254

**10.** 5,6 litr (n.sh) da ozon olish uchun talab etiladigan bariy peroksid massasini (g) aniqlang.

A) 126,75 B) 229,5 C) 114,75 D) 42,25

**11.** 50 litr kislorod gazi ozonator orqali o’tkazilganda, uning 60% qismi ozonga aylandi. Olingan gaz umumiy hajmini (litr) hisoblang.

A) 20 B) 50 C) 40 D) 35

**12.** 2 mol ozon kislorod aralashasida hajm bo’yicha 40% ozon bo’lsa, aralashma massasini (g) aniqlang.

A) 38,4 B) 41,6 C) 32,4 D) 46,8

**13.** Ozon (O3) va kislorod (O2) uchun qaysi ifodalar to’g’ri?

1. O2 va O3 kislorodning allotropik shakl o’zgarishlaridir

2. O3 yer sathidan 25-30 km yuqorida joylashgan

3. O2 va O3 bir xil kimyoviy xossalarga ega

A) 1, 2 B) 1, 3 C) faqat 3 D) faqat 2

**14.** KI + O3 + H2O → reaksiyada qaysi moddalar olinadi?

A) O2 + KI + H2O2 B) O2 + KIO + H2

C) O2 + I2 + KOH D) O2 + KIO3 + H2O2

**15.** Qaysi munosabatlar to’g’ri?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Modda | Massasi (g) | Atom soni | Hajmi  (n.sh.,l) |
| O2 | *a* | *n*1 | *V*1 |
| O3 | *a* | *n*2 | *V*2 |

A) *n*1 = *n*2, *V*2 > *V*1 B) *n*1 > *n*2, *V*1 > *V*2

C) *n*1 = *n*2, *V*1 > *V*2 D) *n*1 > *n*2, *V*2 > *V*1

**16.** Qaysi munosabatlar to’g’ri?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Modda | Molekula soni | Massasi (g) | Hajmi (n.sh. L) |
| O2 | *a* | *m*1 | *V*1 |
| O3 | *a* | *m*2 | *V*2 |

A) *m*1 > *m*2, *V*2 > *V*1 B) *m*2 > *m*1, *V*1 = *V*2

C) *m*1 = *m*2, *V*1 = *V*2 D) *m*2 > *m*1,*V*1 = *V*2

**17.** 6 mol kisloroddan maksimal (eng ko’pi bilan) necha mol ozon olinadi?

A) 4 B) 8 C) 4,5 D) 3

**18**. 8 mol ozon necha mol metanni yondirishga yetarli bo’ladi?

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

**19.** X qiymatini hisoblang.

A) 30 B) 25 C) 40 D) 20

**20.** *x* qiymatini hisoblang.

**21.** Kislorodning necha foiz qismi ozonlanganini (1) va olingan aralashmada ozon massasi kislorod massasidan necha barobar kattaligini (2) aniqlang.

A) 24 B) 30 C) 28 D) 22

**1 2**

A) 75 3

B) 25 3

C) 50 2

D) 60 1,5

**22.** Biror moddani yoqish uchun 44,8 l ozon-kislorod aralashmasi yoki 268,8 l havo sarflansa, aralashmadagi ozon moddasining massa ulushini (%) aniqlang. (Havo tarkibidagi kislorodning hajmiy ulushi 20%)

A) 60 B) 40 C) 50 D) 20

**23.** 4 g metanni to’la yoqish uchun tarkibida kislorod va ozon bo‘lgan 10,18 litr (n.sh.) aralashma sarflandi. Sarflangan aralashma tarkibidagi ozonning hajmiy ulushini (%) hisoblang.

A) 20 B) 30 C) 40 D) 10

**24.** Rasmda ko’rsatilgan ifodaga ko’ra dastlabki aralashmadagi N2 ning hajmiy ulushini (%) toping.

**50 litr**

A) 20 B) 30 C) 40 D) 50

**25.** 36NA dona atom kislorod necha mol ozon tarkibida bo’ladi?

A) 36 B) 24 C) 12 D) 15

**26.** Havo [] ozonator orqali o’tkazilganida uning zichligi 3 % ga ortdi.Hosil bo’lgan aralashmadagi kislorodning hajmiy ulushini (%) toping.

A) 7,7 B) 8,8 C) 11,6 D) 17,4

**27.** Kislorodning necha % qismi ozonga

o’zgargan?

A) 30 B) 40 C) 60 D) 50

**28.** Massasi 4 g bo’lgan metanni yoqish uchun tarkibida 25 % ozon bo’lgan ozon-kislorod aralashmasidan qancha hajm kerak?

A) 11,2 B) 10,18 C)9,95 D) 11,33

**29.** Bir kishi kuniga 25 kg havo yutadi. [(O2)=20%]. Har 100 kmga nexia avtomobili 1900 kg kislorod sarflaydi.Nexia avtomobillaridan biri 200 km kam yursa, tejalgan kislorod orqali bitta odam necha kun nafas oladi?

A) 760 B) 380 C) 820 D) 410

**30.** Qanday massadagi (g) havodan 60 % unum bilan 0,12 mol ozon olish mumkin?

A) 87 B) 78,3 C) 96,6 D) 43,5

Assalomu alaykum, aziz o’quvchilarim!

Yana bir yil tarixga aylanmoqda. O’tayotgan yilda sizlar bilan ko’plab unitilmas daqiqalarni boshdan kechirdik, bilim olish yo’lida birga harakat qildik.Yangi yil eshik qoqib turibdi bu esa yangi imkoniyatlar, yangi g’oyalar va yangi marralarga erishish uchun bir imkondir.

2025-yil sizlar uchun katta zafarlar va muvaffaqiyatlar yili bo’lsin. Unutmang har bir kichik qadam katta zafarlarga olib boradi.Men sizlarga har doim ishonaman va qo’llab-quvvatlayman.

Yangi yil muborak bo’lsin! Ishonamanki siz aziz o’quvchilar bilan birgalikda yangi cho’qqilarni zabt etamiz!

Sizning o’qituvchingiz Yarashov Muhriddin.

25.12.2024 soat 12:01