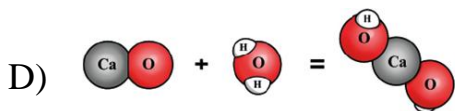
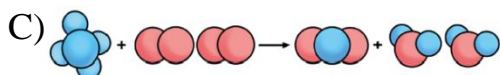
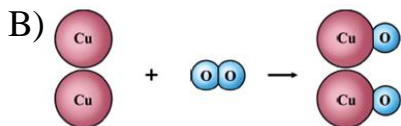


KIMYO

1. Birikish reaksiya turiga mansub bo'lmaganini ko'rsating.



2. Necha gramm $(\text{Al}(\text{OH})_2)_2\text{SO}_4$ da $1,204 \cdot 10^{24}$ ta kislorod atomi mavjud?
A) 54,5 B) 72,6 C) 45,8 D) 64,4

3. Berilgan eritmadagi misni sulfid tarzida to'liq cho'ktirish uchun kaliy sulfid tuzi mis (II) sulfat tuzidan 10 g kam sarflansa, necha gramm K_2S sarflangan?
A) 22 B) 32 C) 48 D) 44

4. Malaxit molekulasidagi σ - va π -bog'lar sonini toping.
A) 14 va 0 B) 8 va 1
C) 14 va 2 D) 9 va 1

5. X, Y, Z moddalarni ko'rsating.



X	Y	Z
A) NaH	Na_2O_2	Na
B) NaCl	Na_2O	NaH
C) Na	Na_2O_2	NaNO_3
D) NaNO_3	Na	Na_2O

6. Alumiiniy gidroksidning xlorid kisota bilan reaksiyasidagi ekvivalent massasi 39 g/mol bo'lsa hosil bo'lgan tuzni aniqlang.
A) alumiiniy xlorid
B) alumiiniy gidroksoxlorid
C) alumiiniy digidroksoxlorid
D) alumiiniy xlorid, alumiiniy gidroksoxlorid

7. Quyidagi I, II, III havoga ko'tarilgan sharlardagi X, Y, Z gazlarni ko'rsating.



I	II	III
A) CH_4	Ne	Ar
B) Ne	He	NO
C) NH_3	Ne	CO
D) F_2	CO	H_2

8. 29,4 g H_2SO_4 20,6 g noma'lum asos bilan qoldiqsiz reaksiyaga kirishishi ma'lum bo'lsa noma'lum asosni aniqlang.
A) $\text{Al}(\text{OH})_3$
B) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
C) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
D) NaOH

9. 15 g metall kislotaga o'zaro ta'sirlashganda 8,4 l (n.sh) vodorodni siqib chiqarishi ma'lum bo'lsa, ushbu metallning 0,2 mol miqdorining massasini (g) aniqlang.
A) 8 B) 20 C) 40 D) 10

10. Tarkibi hajm bo'yicha 40% karbonat angidrid, qolgani teng miqdordagi argon va azotdan iborat gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasi qancha bo'ladi?
A) 44 B) 40 C) 38 D) 32

11. Massa ulushi 33% karbonat anhidrid, 7% azot va 60% argon bo'lgan gazlar aralashmasining o'rtacha molyar massasini aniqlang?

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

12. Zichligi 2,5 gr/l ga teng bo'lgan oltingugurt (IV) oksid va karbonatangidrididan iborat gazlar aralashmasidagi oltingugurt (IV) oksidining massa ulushini hisoblang?

A) 68,57% B) 78,57% C) 31,43% D) 40%

13. 56 l (n.sh.) ammiak va uglerod (IV) oksid aralashmasining massasi 66 gr boisa, aralashmadagi har bir gazning hajmini (l,n.sh.) hisoblang.

A) 36,5; 19,5
B) 36,4; 196
C) 65; 35
D) 49,5; 16,5

14. Atomlar soni teng bo'lgan geliy, metan va kislorod gazlari aralashmasi bor. Shu aralashmaning 1,7 molining massasini toping.

A) 15,6 B) 19,6 C) 20,4 D) 23,2

15. 2 xil katta kichiklikdagi mis 1-bo'lagi HNO_3 (kons) ga, 2-bo'lagi H_2SO_4 (kons) ga solinganda bir xil miqdorda gaz ajralsa, Cu bo'laklarining mol nisbatini toping.

A) 1:1 B) 1:2 C) 3:1 D) 4:1

16. Qaysi moddaning 0,2 molida Avogadro sonicha atom bo'ladi?

1) metan; 2) ammiak; 3) azot (III) oksid
A) 1,2 B) faqat 1 C) 2,3 D) 1,3

17. $\text{KMnO}_4 \Rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ reaksiyasida ajralgan kislorod miqdori (mol) reaksiyaning koeffitsiyentlar yig'indisiga teng bo'lsa, parchalangan KMnO_4 miqdorini (mol) toping.

A) 5 B) 10 C) 2,5 D) 2

18. X elementini va y ning qiymatini aniqlang.

Birikma formulasi	X ning ekvivalent massasi	Kislorod ekvivalent massasi
H_2XO_y	n	n
Formuladagi qiymatlar	X	y

A) C; 3 B) Si; 3 C) S; 3 D) S; 4

19. 980 g Bertolle tuzi parchalanganda 67,2 litr (n.sh.) gaz ajraldi. Reaksiya unumini (%) aniqlang.

A) 25 B) 50 C) 75 D) 100

20. Reaksiya unumi nima?

A) Amaliy miqdorning nazariy miqdorga nisbati.

B) Nazariy miqdorning amaliy miqdorga nisbati.

C) Amaliy miqdorning umumiy miqdorga nisbati.

D) Nazariy miqdorning umumiy miqdorga nisbati

21. Berilgan jadvaldagi ma'lumotlardan foydalanib, "k" ning qiymatini toping.

Birikma formulasi	X ning massasi g	Y ning massasi g
X_2Y_3	14	6
X_3Y_4	42	k

A) 14 B) 6 C) 42 D) 16

22. Atomlar soni teng bo'lgan fosfin, ammiak va etan gazlari aralashmasi bor. Shu aralashmaning vadarodga nisbatan zichligini toping.

A) 26,4 B) 27,6 C) 32 D) 13,2

23. Teng massada olingan geliy va metandan iborat aralashmadagi metanning hajmiy ulushini aniqlang.

A) 1/3 B) 1/4 C) 1/2 D) 1/5

24. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ning molyar massasi 450 g/mol bo'lsa, n ning qiymatini aniqlang.

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

25. Elektronlari soni o'zaro teng bo'lgan H_2 va N_2 aralashmasining geliyga nisbatan zichligini aniqlang.

- A) 1,79 B) 1,31 C) 1,92 D) 2,14

26. Gazlar aralashmasidagi ma'lum bir gazning hajmiy ulushi (Φ) qanday topiladi.

- A) ma'lum bir gazning massasini jami massaga bo'lamiz
B) gazlarning umumiy massasini umumiy molga bo'lamiz
C) ma'lum bir gaz molini jami molga bo'lamiz
D) ma'lum bir gaz massasini moliga bo'lamiz

27. Azot, kislorod, xlor, ftor gazlari tabiatda molekulyar holatda uchrashini qaysi olim aytgan.

- A) Avogadro
B) Voloston
C) Prust
D) Mendeleyev

28. Faqat kislota va kislotali oksidlar bilan reaksiyaga kirishadigan oksidni ko'rsating.

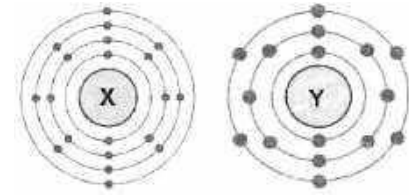
- A) Al_2O_3 B) CO_2 C) BaO D) NO

29.

BCl_3 • ☐ bog' va malekula qutubsiz

PCl_3 • ☐ bog' qutubli, malekula qutubsiz

CS_2 • ☐ bog' va malekula qutubli



- A) 64 B) 74 C) 72 D) 78

