

4. Бақылау сұрақтары:

1. Салыстырмалы атомдық және молекулалық масса дегеніміз не?
2. Молярлық масса қалай анықталады?
3. Валенттілік дегеніміз не?
4. Химияның негізгі стехиометриялық заңдарын атаңыздар
5. Атом-молекулалық ілімнің негізгі ережелері.

5. Тест тапсырмалары

1. Сутектің $3,01 \cdot 10^{23}$ молекуласының мольдік мөлшері қанша?
 - 1) 0,2 моль
 - 2) 1,0 моль
 - 3) 0,5 моль
 - 4) 0,05 моль
 - 5) 2,0 моль
2. Көмір қышқыл газдың сутегі бойынша тығыздығы нешеге тең?
 - 1) 5,5
 - 2) 44
 - 3) 5,0
 - 4) 22
 - 5) 12
3. Көмір қышқыл газдың ауа бойынша тығыздығы қанша?
 - 1) 2,0
 - 2) 1,5
 - 3) 3,0
 - 4) 3,3
 - 5) 2,2
4. 49 г күкірт қышқылының зат мөлшерін анықтаңыз:
 - 1) 1.0 моль
 - 2) 0.5 моль
 - 3) 2 моль
 - 4) 1.5 моль
 - 5) 3.0 моль.
5. Сутегі бойынша тығыздығы 22-ге тең газдың молярлық массасы қанша?
 - 1) 44 г/моль
 - 2) 32 г/моль
 - 3) 56 г/моль
 - 4) 45 г/моль
 - 5) 40 г/моль

6. Хлор бойынша тығыздығы 0,62-ге тең газдың молярлық массасын анықтаңыз:

- 1) 44 г/моль
- 2) 60 г/моль
- 3) 50 г/моль
- 4) 55 г/моль
- 5) 40 г/моль.

7. Қалыпты жағдайда белгісіз газдың 19,6 г 10 л көлем алады. Осы газдың молярлық массасы нешеге тең?

- 1) 30 г/моль
- 2) 40 г/моль
- 3) 45 г/моль
- 4) 33 г/моль
- 5) 44 г/моль