Бөлім бойынша жиынтық бағалау тапсырмалары.8-класс

|  |
| --- |
| Бөлім бойынша жиынтық бағалау.Бөлімі: «8.2.В. Стехиометриялық есептеулер» |
| Оқу мақсаты  | 8.2.3.5. Химиялық реакция теңдеулері бойынша заттың массасын, зат мөлшерін есептеу.8.2.3.6. Авогадро заңын білу және қалыпты жағдайдағы газдар көлемін есептеуге молярлық көлемді қолдану.8.2.3.7. Газдардың салыстырмалы тығыздығын есептеуге және газдардың қатысуымен жүретін реакция бойынша есеп шығаруда көлемдік қатынас заңын қолдану. |
| Бағалау критерийі | *Білім алушы* * *Химиялық реакция теңдеулері бойынша зат массасымен зат мөлшерін анықтайды.*
* *Авогадро заңымен морлярлық көлемді қолданып (қ.ж.) газдардың көлемін табады.*
* *Газдардың салыстырмалы тығыздығын есептейді, көлемдік қатынас заңын қолданып есептер шығарады*
 |
| Ойлау дағдыларының деңгейі  |  Қолдану |
| Орындау уақыты  | 20 минут |
| 1.Массасы 6г оттекпен әрекеттесетін сутектің зат мөлшері:1. 0,2 моль
2. 0,1 моль
3. 0,4 моль
4. 0,5 моль
5. 0,6 моль

2.Массасы 6г магний (Mg) күкіртпен (S) әрекеттескенде түзілетін магнийсульфидінің (MgS) массасы?

|  |
| --- |
|  |

3.Газдар молекуласы құрамындағы құрылымдық бөлшектер саны мен зат мөлшерін қолданып, (қ.ж.) алатын көлемін сәйкестендіріңіз.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 18,06\*$10^{23}$ |  | 44,8л$ N\_{2}$ |
| 30,01\*$10^{23}$ | 22,4л $H\_{2}$ |
| 6,02\*$10^{23}$ | 67,2л $NH\_{3}$ |
| 12,04\*$10^{23}$ | 112л $O\_{2}$ |

  |
| 4.Сутек пен хлордың және ракция нәтижесінде түзілген хлорсутек газдарының көлемдерінің бір – біріне қатынасын анықтаңыз:$$H\_{2}+CL\_{2}=2HCL$$1. 1:2=2
2. 2:1=1
3. 1:1=1
4. 1:1=2
5. 2:2=2

5.Мына газдардың $O\_{2},N\_{2},CO\_{2}$ сутек бойынша тығыздығын есептеңіз:

|  |
| --- |
|  |

  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Бағалау критерийі | Тапсырма № | ДескрипторБілім алушы | балл |
| * *Химиялық реакция теңдеулері бойынша зат массасымен зат мөлшерін анықтайды.*
 | 1 | Химиялық реакция теңдеуі бойынша сутектің зат мөлшерін табады | 1 |
| 2 | Химиялық реакция теңдеуі бойынша түзілген магнийсульфидінің массасын табады | 2 |
| * *Авогадро заңымен морлярлық көлемді қолданып (қ.ж.) газдардың көлемін табады.*
 | 3 | Газдар молекуласы құрамындағы құрылымдық бөлшектер саны мен зат мөлшерін қолданып, (қ.ж.) алатын көлемін сәйкестендіреді | 4 |
| 4 | Сутек пен хлордың және ракция нәтижесінде түзілген хлорсутек газдарының көлемдерінің бір – біріне қатынасын анықтайды | 1 |
| * *Газдардың салыстырмалы тығыздығын есептейді, көлемдік қатынас заңын қолданып есептер шығарады*
 | 5 | газдардың $O\_{2},N\_{2},CO\_{2}$ сутек бойынша тығыздығын есептейді |  3  |
| * *Барлығы :*
 |  |  | 11-балл |