

1. Задание 25 № 30. Согласно термохимическому уравнению реакции



для получения 15 кДж теплоты потребуется оксид кальция массой

- 1) 3 г
- 2) 6 г
- 3) 12 г
- 4) 56 г

2. Задание 25 № 172. Какой объём (н.у.) аммиака может теоретически образоваться при взаимодействии 50 л (н.у.) азота с необходимым объёмом водорода?

- 1) 100 л
- 2) 50 л
- 3) 25 л
- 4) 75 л

3. Задание 25 № 2353. Объём (н. у.) оксида углерода(IV), образовавшегося при сжигании 50 л (н. у.) пропана в избытке кислорода, равен

- 1) 55 л
- 2) 150 л
- 3) 200 л
- 4) 100 л

4. Задание 25 № 2439. Объём (н. у.) газа, который образуется при взаимодействии 50 л (н. у.) оксида углерода(II) с избытком кислорода, равен

- 1) 40 л
- 2) 50 л
- 3) 80 л
- 4) 25 л

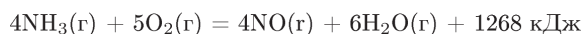
5. Задание 25 № 2482. В соответствии с термохимическим уравнением реакции



для получения 160 кДж теплоты используется вода массой

- 1) 9 г
- 2) 18 г
- 3) 27,2 г
- 4) 44,4 г

6. Задание 25 № 2611. В соответствии с термохимическим уравнением реакции



для получения 634 кДж теплоты потребуется аммиак количеством вещества

- 1) 3 моль
- 2) 4 моль
- 3) 2 моль
- 4) 1 моль

7. Задание 25 № 2654. Какой объём (н. у.) оксида углерода(II) можно окислить 27 л (н. у.) кислорода?

- 1) 13,5 л
- 2) 54 л
- 3) 50 л
- 4) 27 л

8. Задание 25 № 2697. Объём (н. у.) оксида углерода(IV), который образуется при окислении 2 л (н. у.) оксида углерода(II) кислородом воздуха, равен

- 1) 1 л
- 2) 2 л
- 3) 3 л
- 4) 4 л

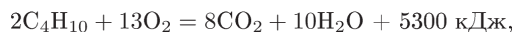
9. Задание 25 № 3084. Какой объём (н. у.) водорода образуется при полном разложении 110 л (н. у.) метана до простых веществ?

- 1) 220 л
- 2) 22 л
- 3) 110 л
- 4) 440 л

10. Задание 25 № 3298. Какой объём (н.у.) аммиака может теоретически образоваться при взаимодействии 50 л (н.у.) азота с необходимым объёмом водорода?

- 1) 100 л
- 2) 50 л
- 3) 25 л
- 4) 75 л

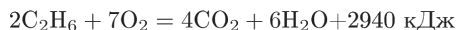
11. Задание 25 № 4249. Термохимическое уравнение сгорания бутана имеет вид:



Сколько теплоты (в кДж) выделится при полном сгорании 6,72 л (н.у.) бутана?

- 1) 397,5
- 2) 795
- 3) 1 590
- 4) 3 180

12. Задание 25 № 4289. Термохимическое уравнение сгорания этана имеет вид:



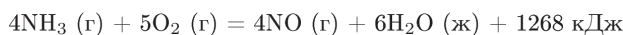
Сколько теплоты (в кДж) выделится при полном сгорании 8,96 л (н.у.) этана?

- 1) 294
- 2) 588
- 3) 1176
- 4) 2352

13. Задание 25 № 4371. Какой объём (н.у.) водорода теоретически необходим для синтеза 100 л (н.у.) аммиака?

- 1) 150 л
- 2) 100 л
- 3) 50 л
- 4) 75 л

14. Задание 25 № 4411. В соответствии с термохимическим уравнением реакции



при окислении 179,2 л аммиака (н.у.) выделится теплота количеством

- 1) 634 кДж
- 2) 1268 кДж
- 3) 1902 кДж
- 4) 2536 кДж

15. Задание 25 № 4451. При риформинге (ароматизации) гексан разлагается на бензол и водород. В условиях реакции все вещества газообразные. Чему равен общий объём газов, образовавшихся при полном разложении 200 литров гексана? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях.

- 1) 200 л
- 2) 400 л
- 3) 800 л
- 4) 1000 л

16. Задание 25 № 4491. При пиролизе октан разлагается на этилен и водород. Чему равен общий объём газов, образовавшихся при полном разложении 30 литров паров октана? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях.

- 1) 30 л
- 2) 60 л
- 3) 120 л
- 4) 150 л

17. Задание 25 № 4544. Какой объём (н.у.) водорода теоретически необходим для синтеза 200 л (н.у.) хлороводорода из простых веществ?

- 1) 150 л
- 2) 50 л
- 3) 200 л
- 4) 100 л

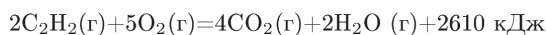
18. Задание 25 № 4584. При сжигании бутана образовалось 60 л углекислого газа. Чему равен объём прореагировавшего кислорода? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях.

- 1) 15 л
- 2) 60 л
- 3) 75 л
- 4) 97,5 л

19. Задание 25 № 4624. При сжигании этана образовалось 60 л углекислого газа. Чему равен объём прореагировавшего кислорода? Объёмы газов измерены при одинаковых условиях.

- 1) 30 л
- 2) 60 л
- 3) 105 л
- 4) 180 л

20. Задание 25 № 4688. В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 1928 кДж теплоты. Масса образовавшегося углекислого газа равна

- 1) 100 г
- 2) 110 г
- 3) 120 г
- 4) 130 г

21. Задание 25 № 4728. Какой объём (н.у.) оксида углерода(IV) теоретически образуется при сгорании оксида углерода(II) в 78 л (н.у.) кислорода?

- 1) 156 л
- 2) 78 л
- 3) 22,4 л
- 4) 39 л