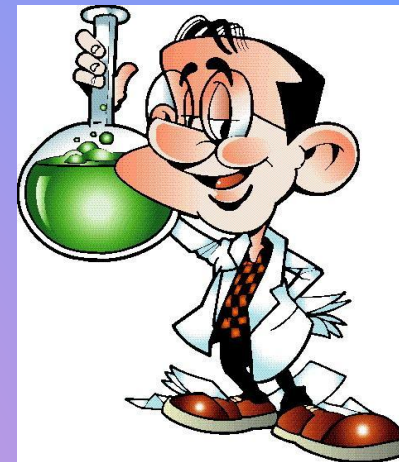


Тест по теме:

**Окислительно-восстановительные
реакции**



Проверь себя!



1 вопрос:

Степень окисления марганца увеличивается в ряду:

1



3



2

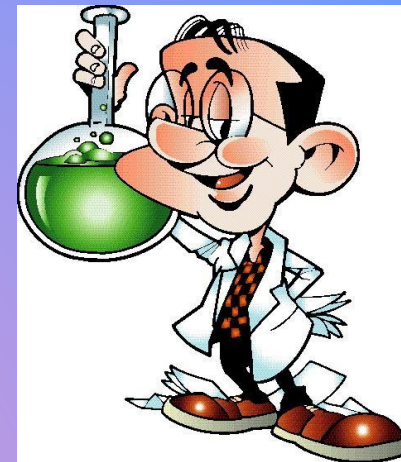


4

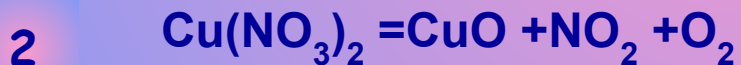


Проверь себя!

2 вопрос:



К внутримолекулярным окислительно-восстановительным реакциям не относится:



Проверь себя!

3 вопрос:

Сумма коэффициентов в уравнении

$I_2 + KOH = KIO_3 + KI + H_2O$ равна:

1

10

3

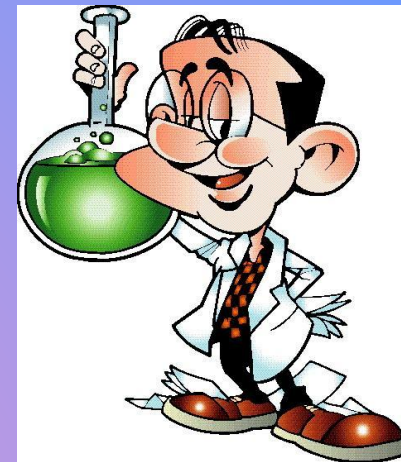
14

2

12

4

18



Проверь себя!

3 вопрос:

Сумма коэффициентов в уравнении

$I_2 + KOH = KIO_3 + KI + H_2O$ равна:

1

10

3

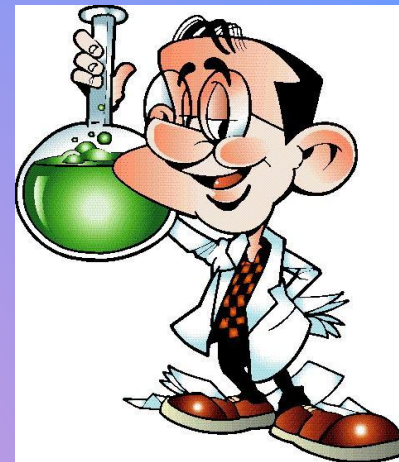
14

2

12

4

18



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

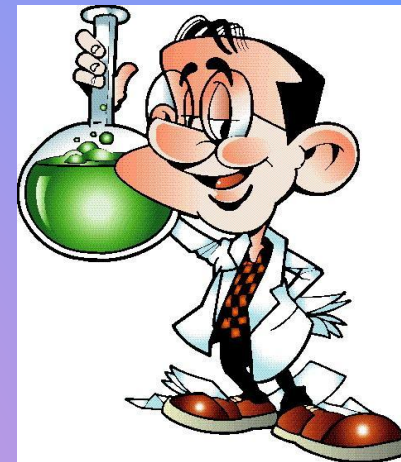
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

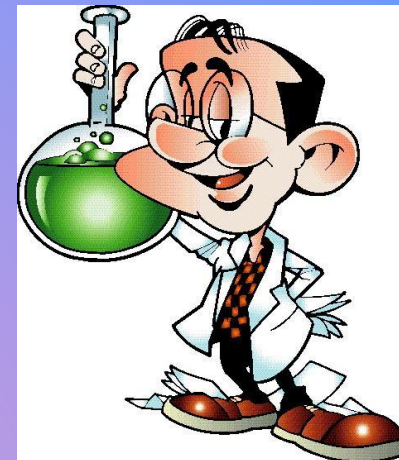
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

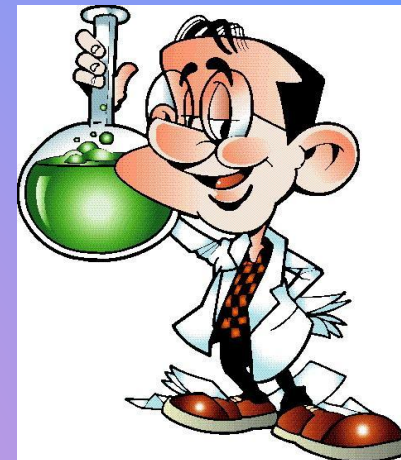
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

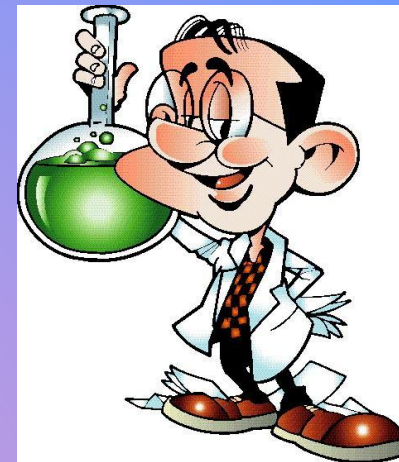
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

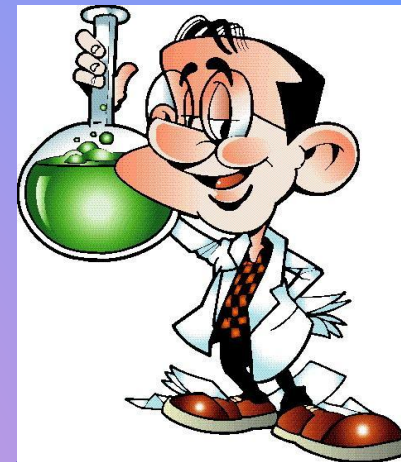
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

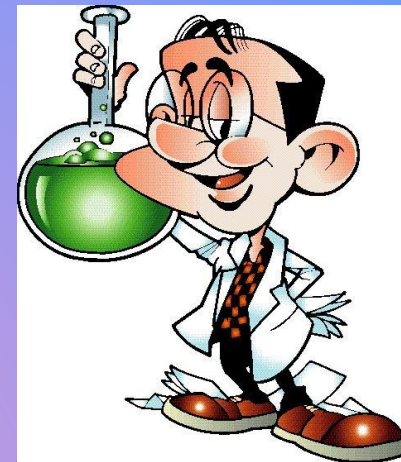
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

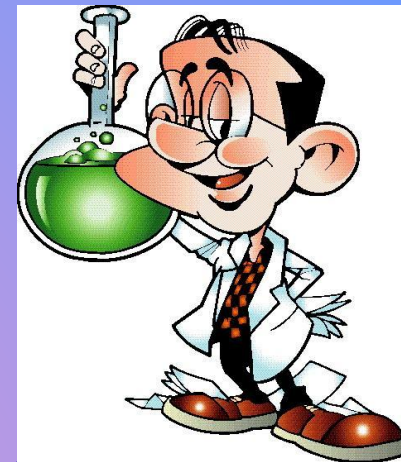
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

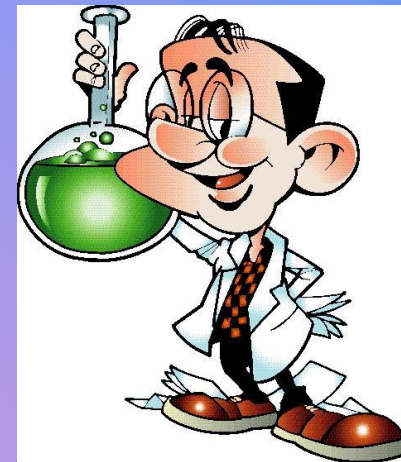
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

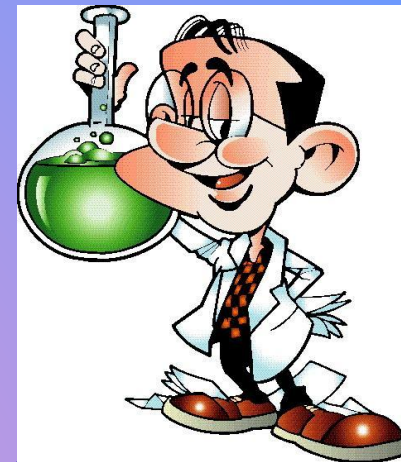
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

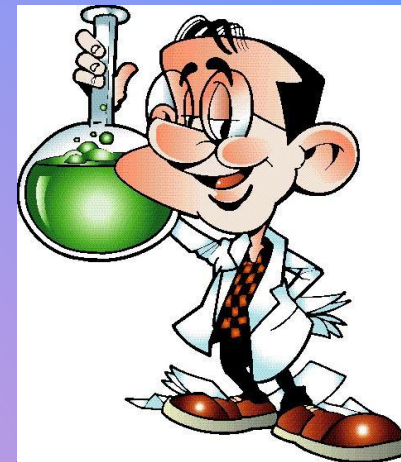
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

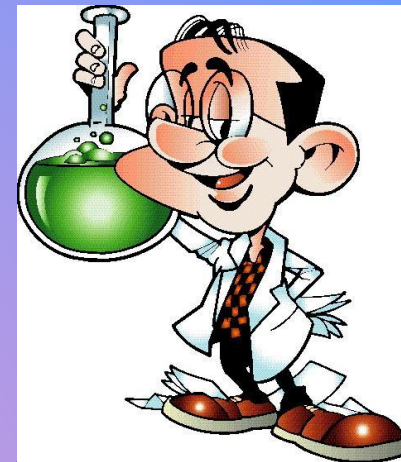
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

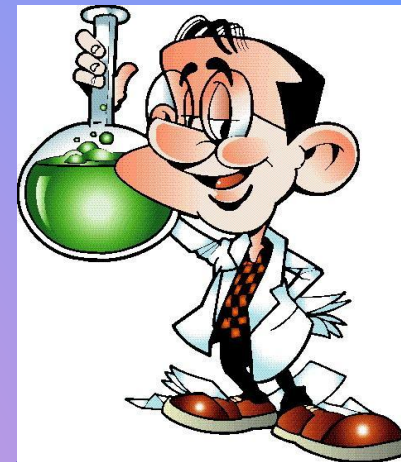
3

2

2

4

4





Твоя оценка!

5





Твоя оценка!



4





Твоя оценка!



3





Твоя оценка!

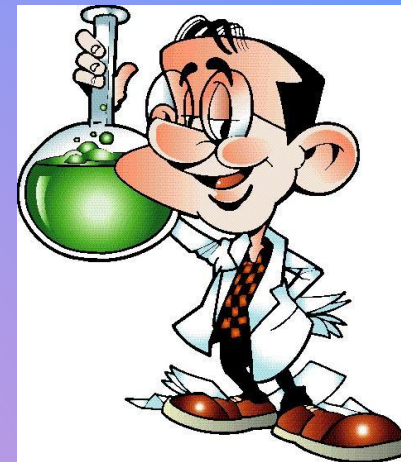


2



Проверь себя!

2 вопрос:



К внутримолекулярным окислительно-восстановительным реакциям не относится:

1



3



2



4



Проверь себя!

3 вопрос:

Сумма коэффициентов в уравнении

$I_2 + KOH = KIO_3 + KI + H_2O$ равна:

1

10

3

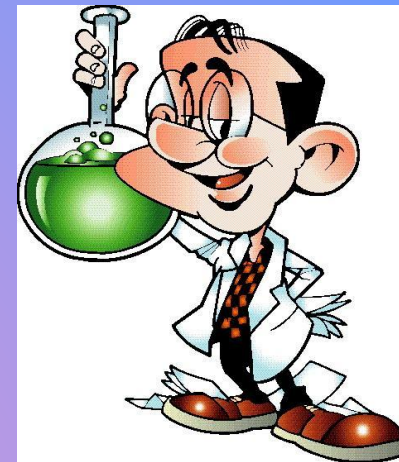
14

2

12

4

18



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

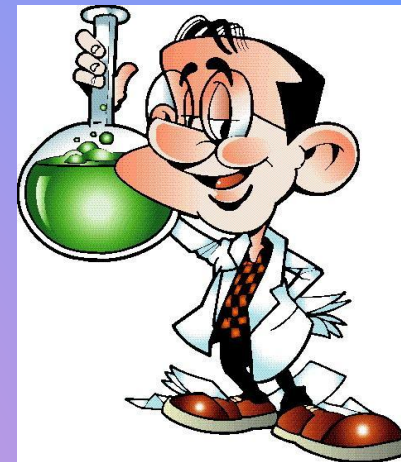
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой восстановителя в уравнении



1

1

3

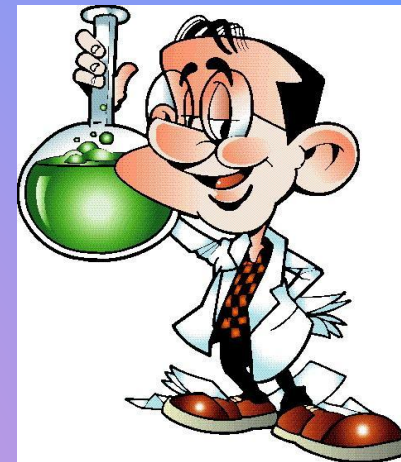
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

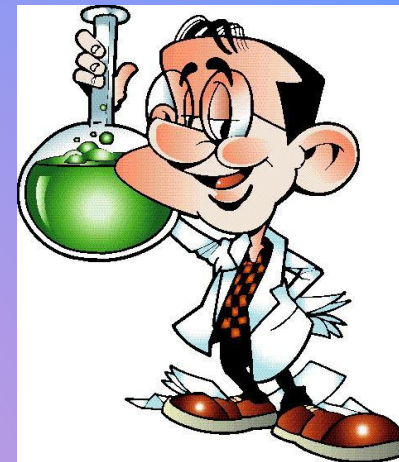
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

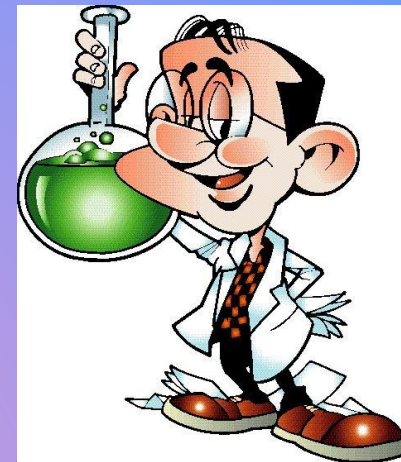
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

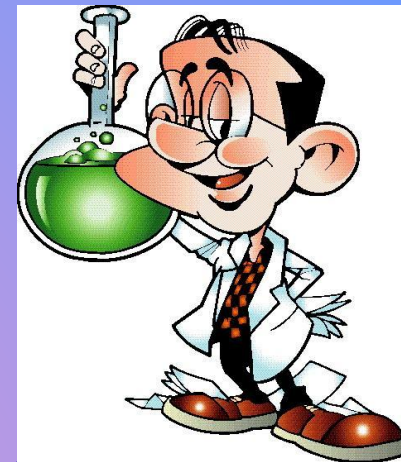
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

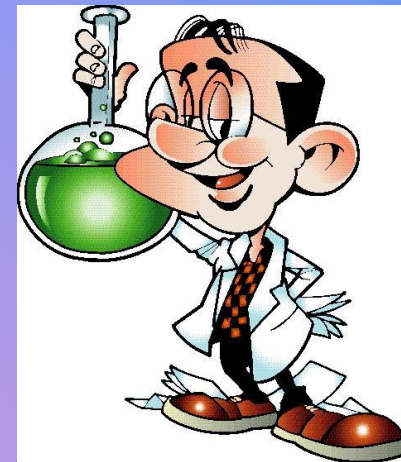
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

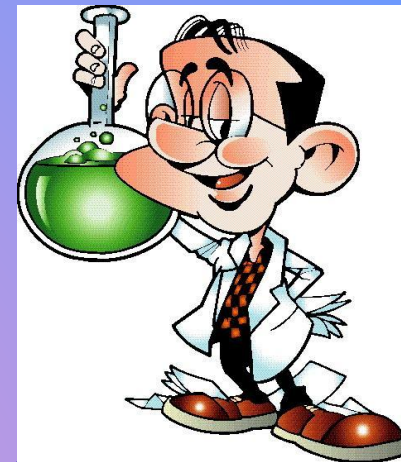
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

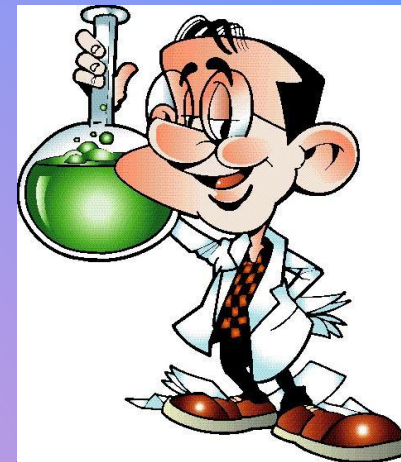
3

2

2

4

4



Проверь себя!

4 вопрос:

Коэффициент перед формулой
восстановителя в уравнении



1

1

3

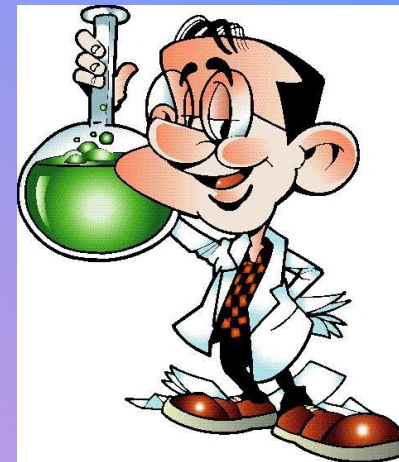
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

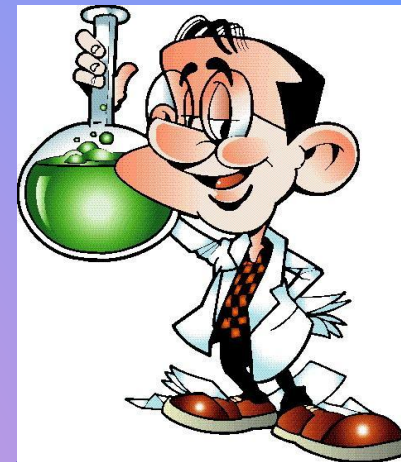
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

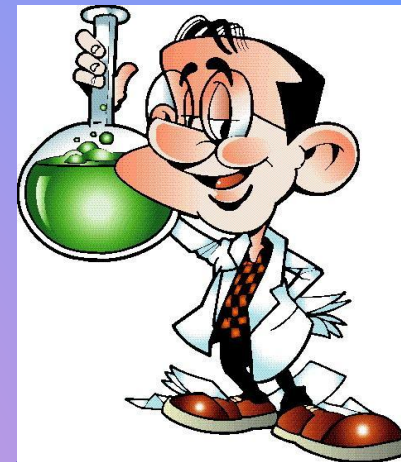
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

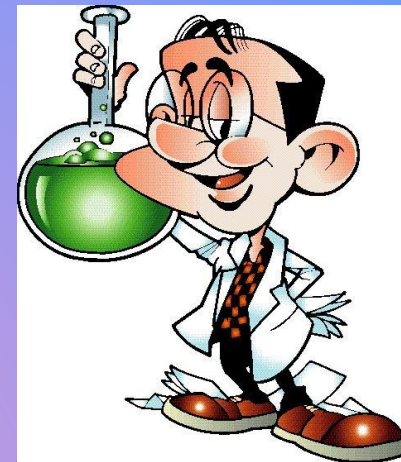
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

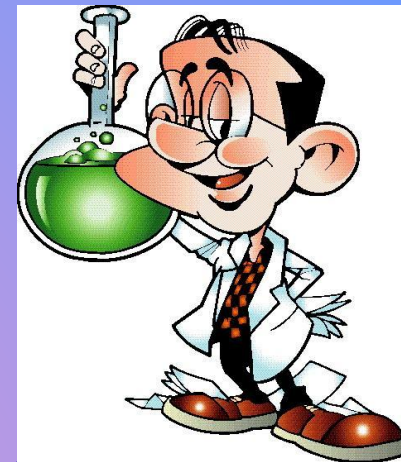
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

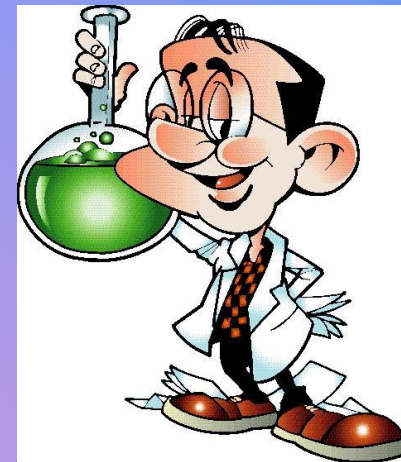
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

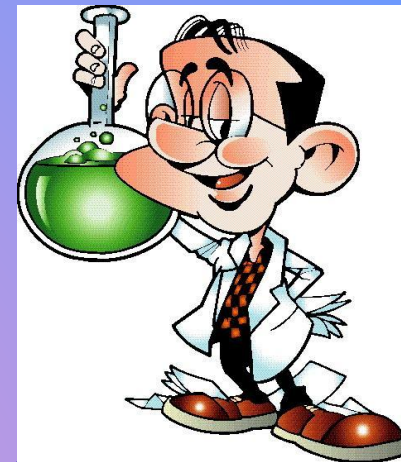
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

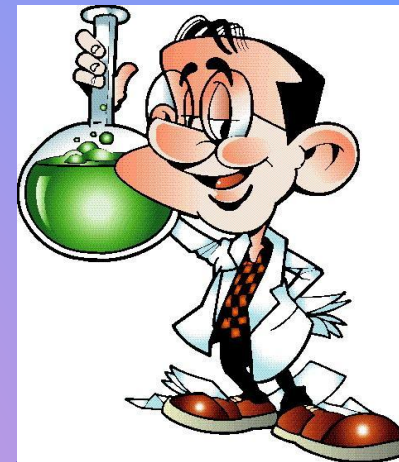
3

2

2

4

4



Проверь себя!

5 вопрос:

В реакции, схема которой

$\text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ коэффициент перед формулой серной кислоты равен:

1

1

3

3

2

2

4

4

