

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

Итоговый тест по Химической связь

Подготовил:

Учитель химии и биологии

Высшей квалификационной категории

Баженов Алексей Анатольевич

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

*Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет
всегда только практике.*

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A1

Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную связь?

1 NaCl

2 H₂S

3 H₂

4 CaCl₂

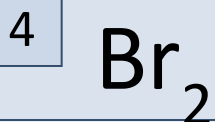
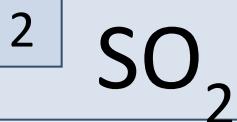
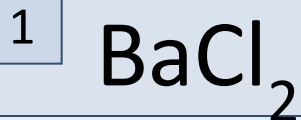
Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A2

Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?



Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

А3

Какое из указанных веществ имеет ионную связь?

1 HCl

2 Cl₂

3 NaCl

4 CO₂

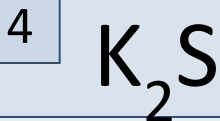
Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A4

Какое из указанных веществ имеет ионную связь?



Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A5

Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?

1 O_2

2 Na

3 KCl

4 H_2S

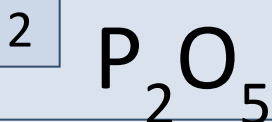
Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A6

Какое из указанных веществ имеет металлическую связь?



Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

A7

Одинаковый вид химической связи имеют хлороводород и:

1 Хлор

2 Хлорид натрия

3 Вода

4 Водород

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

A8

Одинаковый вид химической связи имеют оксид калия и:

1 Сероводород

2 Сульфид натрия

3 Натрий

4 Оксид серы (IV)

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A9

Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

1 Водород и хлор

2 Хлорид натрия и хлор

3 Вода и магний

4 Хлорид меди (II) и хлороводород

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A10

Веществами с ионной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

1 Сероводород и водород

2 Оксид калия и кислород

3 Аммиак и алюминий

4 Оксид серы (IV) и хлор

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A11

Веществами с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

1 Кислород и водород

2 Вода и хлороводород

3 Сероводород и водород

4 Вода и хлорид натрия

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A12

Веществами с ковалентной полярной и ковалентной неполярной связью являются, соответственно:

1 Фтор и хлорид калия

2 Водород и хлор

3 Сера и водород

4 Вода и кислород

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A13

Ионная связь характерна для каждого из двух веществ:

1 Хлорид калия и хлороводород

2 Хлорид натрия и оксид углерода

(IV)

3 Оксид лития и хлор

4 Хлорид бария и оксид натрия

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A14

Ионная связь характерна для каждого из двух веществ:

1 Оксид натрия и аммиак

2 Сульфид калия и оксид серы (IV)

3 Оксид лития и хлор

4 Фторид кальция и сульфид

натрия

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A15

Какой вид химической связи в молекуле аммиака?

1 Ковалентная полярная

2 Ковалентная неполярная

3 Ионная

4 Металлическая

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

A16

Какой вид химической связи в молекуле сероводорода?

1 Ковалентная полярная

2 Ковалентная неполярная

3 Ионная

4 Металлическая

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет всегда только практике.

Анализ работы с тестом

Количество правильных ответов

Количество ошибочных ответов

Процент правильных ответов

Ваша текущая оценка

Просмотреть легенду ответов

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

*Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет
всегда только практике.*

Тестовый контроль знаний учащихся по химии

Легенда ответов

	Вопрос 1		Вопрос 11
	Вопрос 2		Вопрос 12
	Вопрос 3		Вопрос 13
	Вопрос 4		Вопрос 14
	Вопрос 5		Вопрос 15
	Вопрос 6		Вопрос 16
	Вопрос 7		Вопрос 17
	Вопрос 8		Вопрос 18
	Вопрос 9		Вопрос 19
	Вопрос 10		Вопрос 20

Подборку вопросов составила: Грачёва Ирина Александровна

*Отлично знает теорию только тот, кто оценку плодов истины доверяет
всегда только практике.*