



ТЕСТ ПО ХИМИИ ДЛЯ 9 КЛАССА ПО ТЕМЕ:

ФОСФОР

АВТОР: Миронюк Ирина Владимировна, учитель
химии МБОУ СОШ № 2 г. Балаково Саратовской
области

Введите фамилию и имя

Всего заданий

7

[Начать тестирование](#)

Время тестирования

10

мин.

ИНСТРУКЦИЯ

- Выберите один правильный ответ из нескольких.



Далее



1. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме фосфора соответствует ряду чисел:

1 2; 5

2 2; 2; 3

3 2; 8; 5

4 2; 8; 3



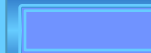
2. Неметаллические свойства фосфора выражены слабее, чем у

1 As

2 B

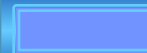
3 Si

4 N



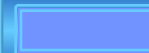
3. Какое утверждение о красном фосфоре является неверным?

- 1 При нагревании красный фосфор превращается в белый.
- 2 Красный фосфор ядовит.
- 3 Красный фосфор не светится в темноте.
- 4 Красный фосфор не растворяется ни в воде, ни в сероуглероде.



4. Окислительные свойства фосфор проявляет при взаимодействии с

- 1 кальцием
- 2 кислородом
- 3 хлором
- 4 азотной кислотой



5. В уравнении реакции $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$ коэффициент перед формулой окислителя равен

1

3

2

4

3

5

4

6



6. Восстановительные свойства фосфор проявляет при взаимодействии с

- 1 магнием
- 2 натрием
- 3 хлором
- 4 кальцием



7. В схеме превращений $P \rightarrow X \rightarrow H_3PO_4$



Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий бал.

Снова

Выход

Затрачено времени