

---

# Проверь себя

Задания для самоконтроля

# 1. Фосфор входит в главную подгруппу:

---

- а) IV группы
- б) V группы
- в) VI группы
- г) VII группы

## 2. К характеристике химического элемента фосфора не относится:

---

- а) высшая положительная степень окисления +5;
- б) находится в III периоде периодической системы;
- в) твердое вещество красно-бурого цвета;
- г) проявление металлических свойств

### 3. Электронная формула атома фосфора:

---

- а)  $1s^2 2s^2 2p^4$
- б)  $1s^2 2s^2 2p^6$
- в)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3 3d^0$
- г)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 3d^0$

## 4. Формулы высшего оксида и летучего водородного соединения элемента №15:

---

- а)  $\text{ЭO}_2$  и  $\text{ЭH}_4$       б)  $\text{Э}_2\text{O}_5$  и  $\text{ЭH}_3$
- в)  $\text{ЭO}_3$  и  $\text{H}_2\text{Э}$       г)  $\text{Э}_2\text{O}_7$  и  $\text{HЭ}$

5. Минимальная степень окисления фосфора в соединении с формулой:

---

- а)  $P_4$
- б)  $K_3P$
- в)  $P_2O_3$
- г)  $H_3PO_4$

## 6. Тип кристаллической решетки белого фосфора:

---

- а) атомная;
- б) ионная;
- в) молекулярная;
- г) металлическая.

## 7.К свойствам красного фосфора относятся:

---

- а) газ красного цвета;
- б) не ядовит;
- в) растворим в воде;
- г) легкоплавок

## 8. Сходство белого и красного фосфора проявляется в свойстве:

---

- а) агрегатное состояние;
- б) цвет;
- в) ядовитость;
- г) химическая активность.

## 9. Различие белого и красного фосфора проявляется в свойстве:

---

- а) ядовитость;
- б) агрегатное состояние;
- в) растворимость в воде;
- г) способность вступать в реакцию с кислородом.

10. Какая из аллотропных модификаций фосфора наименее реакционноспособна?

---

- а) Белый фосфор
- б) Черный фосфор
- в) Красный фосфор

# ***ПРАВИЛЬНЫЕ ОТВЕТЫ***

1. Б	4. Б	7. Б	10. Б
2. В	5. Б	8. А	-
3. В	6. В	9. А, В	-

# Критерии оценки

Оценка	Правильные ответы	% от выполненного
«2»	0-4	до 43%
«3»	5-7	до 63%
«4»	8-9	до 89.9%
«5»	10-11	90-100%