
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) ЭO_2 и ЭH_4 б) $\text{Э}_2\text{O}_5$ и ЭH_3
- в) ЭO_3 и $\text{H}_2\text{Э}$ г) $\text{Э}_2\text{O}_7$ и 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%