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

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

- а)$ЭO_2$ и $ЭH_4$ б)$Э_2O_5$ и $ЭH_3$
- в)$ЭO_3$ и $H_2Э$ г)$Э_2O_7$ и НЭ

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%