

ТЕСТ 5. Общая характеристика металлов

Variант 1

1. Верны ли следующие утверждения?

- А. Побочные подгруппы периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева состоят только из металлов.
- Б. На внешнем уровне атомов металлов, как правило, небольшое количество электронов (от 1 до 3).
- 1) верно только А 3) верны А и Б
2) верно только Б 4) неверны А и Б

2. В периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева щелочноземельные металлы находятся в

- 1) I A группе 3) II A группе
2) I B группе 4) III A группе

3. Соотнесите:

Семейство металлов

- А) s-элемент
Б) p-элемент
В) d-элемент

Металл

- 1) Mg 3) Fe 5) Mn
2) Sn 4) K 6) Al

A	Б	В



4. При взаимодействии с кислородом не образует оксид:
- 1) Zn
 - 2) Mg
 - 3) Al
 - 4) Na
5. Практически не осуществляется реакция между
- 1) цинком и раствором хлорида железа (II)
 - 2) медью и раствором хлорида железа (III)
 - 3) цинком и раствором хлорида меди (II)
 - 4) медью и раствором нитрата ртути (II)
6. Взаимодействует с водой без нагревания:
- 1) Al
 - 2) Fe
 - 3) Rb
 - 4) Mg
7. Минерал, в состав которого входит железо:
- 1) свинцовый блеск
 - 2) киноварь
 - 3) цинковая обманка
 - 4) магнитный железняк
8. Метод получения металла, включающий стадию обжига:
- 1) пирометаллургия
 - 2) электрометаллургия
 - 3) гидрометаллургия
 - 4) все перечисленные выше
9. Какова относительная атомная масса элемента IIIA группы, в хлориде которого массовая доля хлора составляет 79,77%?
- 1) 27
 - 2) 70
 - 3) 115
 - 4) 204