

Тест по химии

Водород

для 9 класса

1. Какие степени окисления может иметь водород?
 - 1) -1, +1
 - 2) 0, +1
 - 3) -1, 0, +1
2. В каком из приведенных ниже соединений степень окисления водорода равна -1?
 - 1) NaH
 - 2) H₂O
 - 3) NH₃
3. Какова валентность водорода?
 - 1) 1
 - 2) 2
 - 3) 3
4. Какой водород является радиоактивным?
 - 1) протий
 - 2) дейтерий
 - 3) тритий
5. Какой тип химической связи присутствует в молекуле водорода?
 - 1) ионная
 - 2) ковалентная полярная
 - 3) ковалентная неполярная
6. Какая кристаллическая решетка соответствует молекуле водорода?
 - 1) атомная
 - 2) молекулярная
 - 3) атомно-ионная
7. Как проверяют водород на чистоту?
 - 1) пробуют на вкус
 - 2) поджигают на газовой горелке до хлопка
 - 3) измеряют показатель преломления в жидкофазной среде
8. Какое бинарное соединение гидролизуется до гидроксида кальция и водорода?
 - 1) оксид кальция
 - 2) гидрид кальция
 - 3) оба варианта подходят
9. Как называется продукт взаимодействия азота с водородом?
 - 1) аммофос
 - 2) аммоний
 - 3) аммиак
10. Как можно получить водород?
 - 1) электролизом воды
 - 2) разложением аммофоса
 - 3) разложением гидроксида алюминия

**Ответы на тест по химии
Водород
для 9 класса**

1-3
2-1
3-1
4-3
5-3
6-2
7-2
8-2
9-3
10-1