

Тест

Водород

1. Почему водород занимает два места в ПСХЭ Д. И. Менделеева:

- a) на внешнем энергетическом уровне 1 электрон, легко отдаёт его и проявляет восстановительные свойства;
- b) не хватает до завершения уровня 1 электрона, поэтому легко присоединяет его и проявляет окислительные свойства;
- c) обладает двумя свойствами-может быть окислителем и восстановителем.

2. Водород при нормальных условиях-это...

- a) газ;
- b) жидкость;
- c) твёрдое вещество.

3. Из скольких атомов состоит молекула водорода?

(Записать формулу).

4. Связь атомов в молекуле водорода образована...

- a) ковалентной полярной хим. связью;
- b) ковалентной неполярной;
- c) ионной.

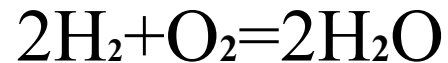
5. Во сколько раз водород легче воздуха:

- a) В 10,5;
- b) В 15,5;
- c) В 14,5

6. Как называют смесь водорода с кислородом или воздухом:

- a) «гремучая смесь»;
- b) «взрывной газ»;
- c) «гремучий газ».

7. Какие свойства проявляет водород в реакции:



8. Какие важные хим. продукты получают с помощью реакции водорода с неметаллами:

- a) NH_3 и H_2SO_4 ;
- b) NaOH и Cl ;
- c) NH_3 и HCl .

9. Взаимодействуя с оксидом С(II) водород образует важнейшее органическое соединение:

- a) этиловый спирт;
- b) метанол;
- c) метиловый спирт.

10. Окислительные свойства водород проявляет при взаимодействии:

- a) с S, Cl₂, Br₂;
- b) с O₂, He₂, O₃;
- c) Na;Ca;K.

11. Твёрдые солеподобные соединения водорода с металлами-это:

- a) гидраты;
- b) гидриты;
- c) гидриды.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
с	а	H ₂	б	с	с	Восста новительные	с	с	с	с

За каждый правильный ответ 1 балл.

10-11 баллов- «5»

9-8 баллов-«4»

7-5 баллов-«3»