Водородные соединения неметаллов

Водородные соединения неметаллов

B_2H_6 диборан	CH_4 метан	NH_3 аммиак	H_2O вода	HF фтороводород
	SiH_4 силан	PH_3 фосфин	H_2S сероводород	HCl хлороводород
	GeH_4 герман	AsH_3 арсин	H_2Se селено-водород	HBr бромоводород
			H_2Te теллуро-водород	HI йодоводород

Водородные соединения неметаллов

Физические свойства **(**стр**. 229)**

Изучите и опишите

Водородные соединения неметаллов

Получение **(**стр**. 229 - 230)**

Изучите и опишите

Водородные соединения неметаллов

Химические свойства

- кислотно – основные свойства растворов водородных соединений (стр. **230)**

Изучите и опишите

- сделайте вывод об изменении кислотно – основных свойств растворов водородных соединений в группе и периоде

Водородные соединения неметаллов

- изменение устойчивости водородных соединений в группе и периоде **(**стр**.231)**

Изучите и опишите

Водородные соединения неметаллов

- восстановительные свойства водородных соединений **(**стр**. 230)**

Изучите и опишите

Водородные соединения неметаллов

- окислительные свойства водородных соединений (стр. 231)

Изучите и опишите

Водородные соединения неметаллов

- реакции протекающие без изменения степеней окисления **(стр. 231 – 232)**

Изучите и опишите

Выходное тестирование

1.Кислотными свойствами обладают водородные соединения группы:

а) HCl, H_2S, HF

б) PH_3, H_2O, HI

в) SiH_4, H_2Se, C_2H_4

г) H_2O, CH_4, NH_3

Выходное тестирование

2. Сокращенное ионное уравнение

$OH^- + NH_4^+ \rightarrow NH_3 \cdot H_2O$ соответствует взаимодействию:

а) гидроксида натрия с аммиаком,

б) гидроксида железа (II) с хлоридом аммония,

в) гидроксида бария с сульфатом аммония,

г) гидроксида калия с нитратом аммония .

Выходное тестирование

3. Сила галогеноводородных кислот в ряду HCl – HBr –HI:

а) возрастает,

б) ослабевает,

в) не изменяется,

г) возрастает, затем ослабевает.

Выходное тестирование

4. Переход $S^{-2} \rightarrow S^{+4}$ можно осуществить при взаимодействии веществ, формулы которых:

а) H_2S и O_2,

б) H_2S и H_2O,

в) H_2S и NH_3,

г) Na_2S и HCl.

Выходное тестирование

5. В промышленности аммиак получают взаимодействием

а) хлорида аммония и гидроксида натрия

б) сульфата аммония и гидроксида кальция

в) азота и водорода

г) азота и воды

Выходное тестирование

6. Аммиак взаимодействует с веществом, формула которого:

а) HC1

б) NaOH

в) SiO_2

г) N_2

Выходное тестирование

7. Основные свойства водородных соединений в группе, с увеличением номера элемента:

а) увеличиваются

б) уменьшаются

в) не изменяются

г) изменяются периодически

Выходное тестирование

8. Нельзя получить взаимодействием водорода с неметаллом:

а) метан

б) воду

в) силан

г) фтороводород

Выходное тестирование

9. Основными свойствами обладают вещества набора:

а) H_2Se; H_2S

б) H_3P; H_2O

в) H_3N; H_3P

г) HCl; H_3N

Выходное тестирование

10. Наибольшую степень диссоциации имеет:

а) H_2Se

б) H_2S

в) H_2Te

г) H_2O

Проверьте ответы

- 1 - А
- 2 - Г
- 3 - А
- 4 - А
- 5 - В
- 6 - А
- 7 - Б
- 8 - В
- 9 - В
- 10 - В

Д.З. §34.4 № 8,9,10 стр.241

БЛАГОДАРЮ ЗА РАБОТУ!!!