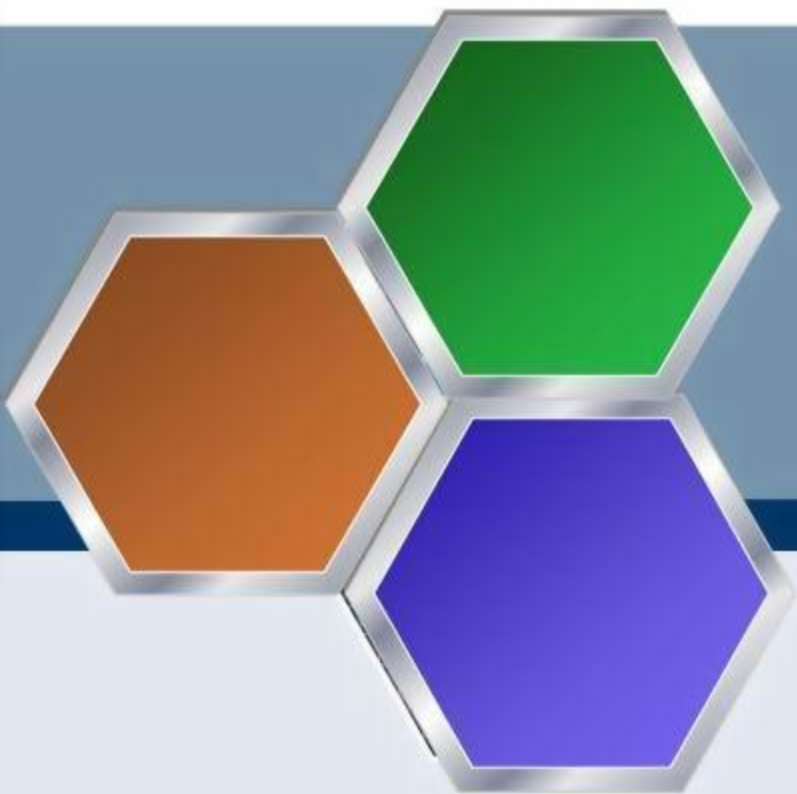


Водородные соединения неметаллов





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 теллу- 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

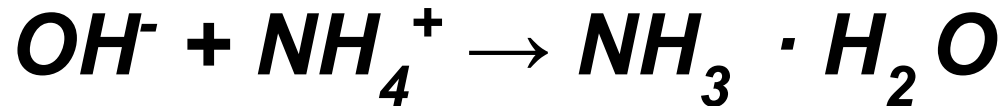
г) H_2O , CH_4 , NH_3





Выходное тестирование

2. Сокращенное ионное уравнение



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 $\text{HCl} - \text{HBr} - \text{HI}$:*

- 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) HCl**
- б) NaOH**
- в) SiO₂**
- г) N₂**





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

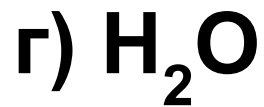
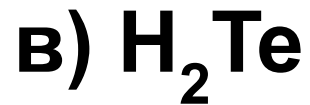
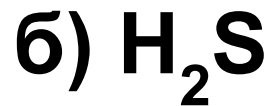
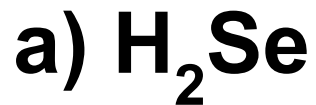
9. Основными свойствами обладают вещества набора:





Выходное тестирование

10. Наибольшую степень диссоциации имеет:





Проверьте ответы

• 1 - А

• 2 - Г

• 3 - А

• 4 - А

• 5 - В

• 6 - А

• 7 - Б

• 8 - В

• 9 - В

• 10 - В





Д.3. §34.4 № 8,9,10 стр.241

**БЛАГОДАРЮ ЗА
РАБОТУ!!!**

