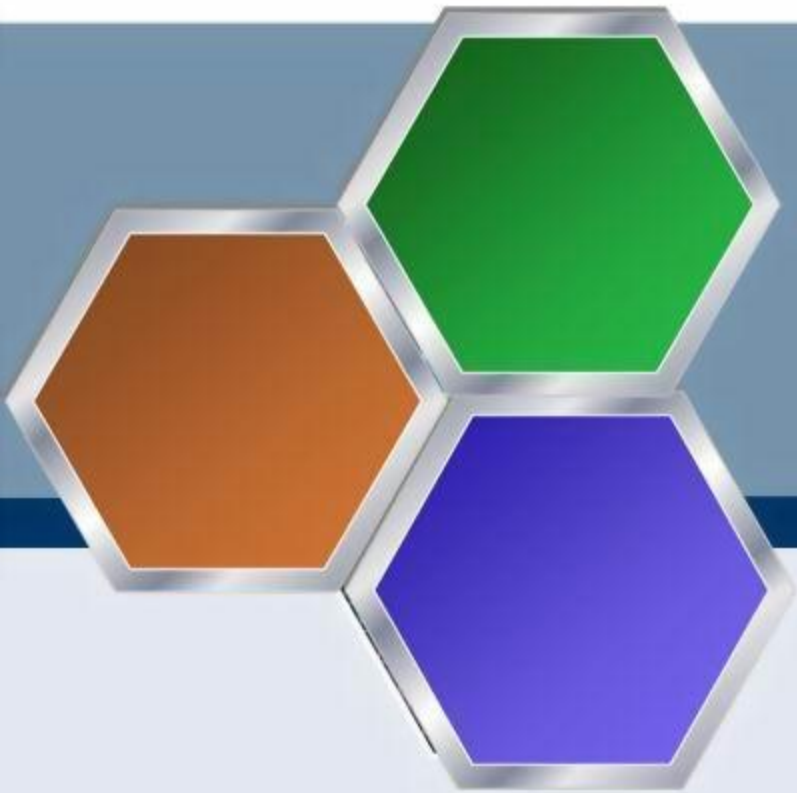


Водородные соединения неметаллов





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 (параграф **32**)

Изучите и опишите





Водородные соединения неметаллов

Получение (параграф **32**)

Изучите и опишите





Водородные соединения неметаллов

Химические свойства

- КИСЛОТНО – основные свойства растворов водородных соединений (параграф **32**)

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 (параграф **32**)

Изучите и опишите





Водородные соединения неметаллов

- восстановительные свойства
водородных соединений (параграф **32**)

Изучите и опишите





Водородные соединения неметаллов

- окислительные свойства
водородных соединений (параграф
32)

Изучите и опишите





Водородные соединения неметаллов

- реакции протекающие без изменения степеней окисления (параграф **32**)

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

$\text{OH}^- + \text{NH}_4^+ \rightarrow \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 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) 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

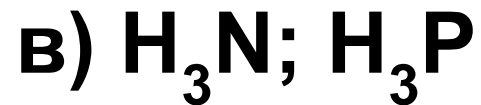
г) фтороводород





Выходное тестирование

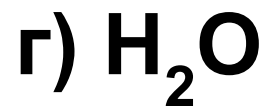
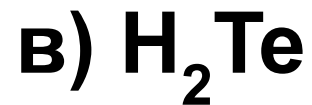
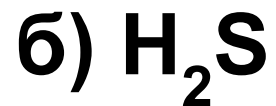
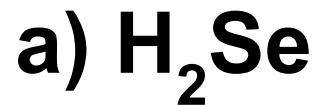
9. Основными свойствами обладают вещества набора:





Выходное тестирование

10. Наибольшую степень диссоциации имеет:





Проверьте ответы





**БЛАГОДАРЮ ЗА
РАБОТУ!!!**

