## Тест по химии Одноатомные предельные спирты 10 класс

	Укажите функциональную группу:	
	спиртов	
ნ)	карбоновых кислот	
	1) -CHO	4) -NO <sub>2</sub>
	2) -COOH	5) -NH <sub>2</sub>
	3) -OH	
2.	2. Укажите возможные общие формулы предельных одноатомных спиртов.	
	1) C <i>n</i> H <sub>2</sub> <i>n</i> +2OH	4) C <i>n</i> H <sub>2</sub> <i>n</i> +2O
	2) C <i>n</i> H <sub>2</sub> <i>n</i> <sub>+1</sub> OH	5) C <i>n</i> H <sub>2</sub> <i>n</i> O <sub>2</sub>
	3) C <i>n</i> H₂ <i>n</i> O	
3.	Формулы:	
a)	2-метилпропанола-1	
	2-метилпропанола-2	
•	1) CH <sub>3</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> OH	4) CH <sub>3</sub> -C(OH)(CH <sub>3</sub> )-CH <sub>3</sub>
	2) CH₃-CHÒH-ĆH₃	5) CH <sub>3</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> OH
	3) CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> OH	,
4.	Число изомерных спиртов с общей формулой:	
	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O	
,	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	
-,	1) 1	4) 4
	2) 2	5) 5
	3) 3	3, 3
5.	5. Укажите число а) первичных и б) вторичных спиртов с формулой С₄Н <sub>9</sub> ОН	
•	1) 1	4) 4
	2) 2	5) 5
	3) 3	3) 3
6	Систематические названия:	
	изобутилового спирта	
	трет-бутилового спирта	
Ο,	1) бутанол-2	4) 2-метилпропанол-2
	2) 2-метилпропанол-1	5) бутанол-1
	3) 2-метилбутанол-1	3) Oylahon-1
7	Систематические названия:	
	изопропилового спирта	
,	втор-бутилового спирта	
υ,	1) бутанол-2	4) 2-метилпропанол-2
	2) 2-метилпропанол-1	5) пропанол-2
	3) пропанол-1	<i>3)</i> пропанол-2
Ω	Укажите формулы спиртов, которые <b>не</b> являются од	ноэтомными спиртами
Ο.	1) CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> OH	4) CH <sub>2</sub> OH-CHOH-CH <sub>2</sub> OH
	2) CH <sub>2</sub> OH-CH <sub>2</sub> OH	5) CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> OH
	3) CH <sub>3</sub> -CH(OH)-CH <sub>3</sub>	3) CH 13-CH 12OFF
3) Спз-сп(Оп)-спз 9. Межклассовыми изомерами этанола и пропанола-1 являются соответственн		
9.	1) CH <sub>3</sub> OH	4) CH <sub>3</sub> -O-CH <sub>3</sub>
	,	,
	2) CH <sub>3</sub> -O-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	5) CH₃CH(OH)CH₃
4 ^	3) CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub>	OFFICE AND ADDRESS OF THE SECOND SECO
<b>10.</b> Межмолекулярная водородная связь образуется в спиртах между атомами со		
الن	едующими зарядами	4) Og-
	1) H <sup>g+</sup>	4) O <sup>σ</sup> -
	2) H <sup>o</sup> -	5) O <sup>σ+</sup>
	3) H <sup>0</sup>	

## Ответы на тест по химии Одноатомные предельные спирты 10 класс

1-32

2-24

3-14 4-24

5-21

6-24

7-51

8-24

9-42

10-14