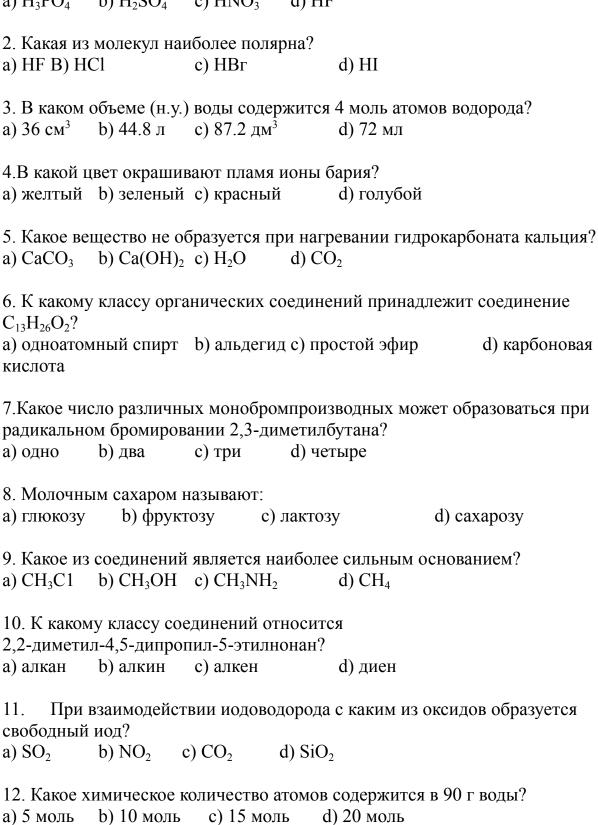
## Тестовое задание 10 класс

На каждый вопрос правильным является только один ответ. Выберите его.

метс	1. Изотопы одами?	какого элемента	легче всего	разделить	физическими						
NIC.IC		б) углерод;	в) хлор;	г) уран.							
	2. У всех веществ какого ряда в твердом состоянии имеется ионная связь?										
	a) CS <sub>2</sub> S; CuCl <sub>2</sub>	; NCl <sub>3</sub> ;	б) NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> ; С	б) NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> ; Cu(OH) <sub>2</sub> ; Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub> ;							
	в) SOF <sub>4</sub> ; NaOH	I; KCl;	г) SiO <sub>2</sub> ; KCl; (	г) SiO <sub>2</sub> ; KCl; Ca(OH) <sub>2</sub> .							
3. Отметьте верное утверждение относительно элементов III периода (за											
искл	<mark>ночением ар</mark> гон	ıa):									
	а) минимальная валентность элемента равна номеру группы; б) минимальные валентность и степень окисления для элемента численно										
MODII	,	ible ballettinoetb n	CICHCIB ORNESICH	ил дли элсм	спта численно						
равн	равны; в) максимальная степень окисления элемента равна номеру периода;										
	· ·	ьные валентность	и степень окис	ления элеме	ента численно						
равн	łЫ.										
	4 4										
		ра имеют разные сто									
	a) Ba(ClO) <sub>2</sub> ;	б) BaCl <sub>2</sub> ;	в) BaOCl <sub>2</sub> ;	г) Ba(Cl	$(O_2)_2$						
5. Добавление какого вещества в воду НЕ приводит к образованию его раствора?											
paci	а) NaH;	б) NaF;	в) NaCl;	r) NaBr							
	a) 11a11,	U) Nar,	B) NaCi,	I) Nabi.							
6. При взаимодействии какой пары веществ можно получить простое вещество?											
БСЩ		б) CaCl <sub>2</sub> и H <sub>2</sub> ;	в) AlCl <sub>3</sub> и H <sub>2</sub> ;	г) SiCl <sub>4</sub>	и Н2.						
7. Водный раствор какой кислоты может разлагаться под действием солнечного света?											
		б) азотной;	в) соляной;	г) уголь	ной.						
8. Плотность паров фосфора по гелию равна 15,5. Какой состав имеет											
мол	екула фосфора 1	при этих условиях?									
	a) P <sub>2</sub> ;	б) Р <sub>3</sub> ;	в) P <sub>4</sub> ;	r) P <sub>5</sub> .							
	9. В каком	из приведенных	соединений м	иольная дол	<b>тя кислорода</b>						
наи	большая?										
	a) CaCO <sub>3</sub> ;	б) Ca(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ;	в) $Ca_3(PO_4)_2$ ;	г) CaSO	<sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O						
10. Сколько монобромпроизводных существует у 2-метилбутана?											
	а) одно;	б) два;	в) три;	•							

	огут существовать пространственные изомеры?							
а) 1,2-дибромциклопентан	ı; б) бромциклогексан;							
в) 1,2-дибромэтан;	г) 2-бромпропен-1.							
12. Назовите по системати СН <sub>3</sub>	ческой номенклатуре алкен строения:							
$CH_2 = C - CH - CH_3$								
CH₃								
а) 3,3-диметилбутен-2;	б) 2,3-диметилбутен-3;							
в) 2,2-диметилбутен-3;	г) 2,3-диметилбутен-1							
13. Присоединение гало	геноводородов к алкенам протекает согласно							
правилу, сформулированному:								
а) Зайцевым;	б) Вюрцем;							
в) Прилежаевым;	г) Марковниковым.							
14. Изомеры образуют	гся при гидрировании избытком водорода							
углеводородов пары								
a) ,	6) u ;							
B) N	$(\Gamma)$							
<b>15.</b> Ацетилен обесцвечива а) Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ; <b>б) КМ</b> п	<b>1ет водный раствор вещества:</b> $O_4$ ; в) лакмус; $\Gamma$ $C_6$ $H_5$ $O$							
16. При сгорании 1 моль ацетилена в избытке кислорода выделяется 1301,1 кДж теплоты, а при сгорании 10 дм <sup>3</sup> (н.у.) этого газа выделяется: а) 58,08 кДж; б) 580,8 кДж; в) 290,4 кДж; г) 29,04 кДж.								
17. У какого из вешеств к	ислотные свойства выражены наиболее сильно?							
<b>а) фенол;</b> б) ацети	<u>-</u>							
CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O umeet camy	в равновесной смеси СН₃ОН + СН₃СООН ≒ ю низкую температуру кипения?							
a) CH <sub>3</sub> OH; б) CH <sub>3</sub> C	•							
_	ится к тому же классу органических веществ, что							
и природные белки?								
а) тефлон; б) лавса								
	ии любой аминокислоты в избытке кислорода							
обязательным продуктом реакт								
a) $H_2$ ; $6) O_2$ ;	B) $N_2$ ; $\Gamma$ ) CO.							

			при н.у. явл	ный тест 2 - 10 класс яется твердым веществом? d) HF				
2. Какая из молекул наиболее полярна?								



13. Примерно во сколько раз диаметр ядра атома меньше, чем диаметр атома? a) $10^3$  b)  $10^4$  c)  $10^5$ d)  $10^{6}$ 14. Какое из утверждений справедливо?

а) молекула, содержащая ковалентные полярные связи всегда полярна

b) полярными являются только молекулы с ионным типом связи

- - 16. Основой какого из минералов не является карбонат кальция?
  - а) гранит с) мел
  - b) мрамор d) известняк
  - 17. У какой из молекул дипольный момент наибольший?
  - a) CH<sub>3</sub>C1 c) CHCl<sub>3</sub>
  - b) CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> d) CCl<sub>4</sub>
  - 18. Бутан и 2-метилпропан это:
  - а) гомологи с) одно и тоже вещество
  - b) изомеры d) стереоизомеры
  - 19. Образование сложного эфира происходит в результате протекания реакции:
  - а) гидрогенизации с) этерификации
  - b) изомеризации d) дегидратации
  - 20. Чем следует подействовать на 1 моль пропина-1 для получения 2,2-дибром-пропана?
  - а) 2 моль HBr  $\,$  c) 1 моль Br<sub>2</sub> и 1 моль HBr
  - b) 1 моль  $B_{\Gamma_2}$  d) 2 моль  $B_{\Gamma_2}$