ТЕСТОВОЕ ЗАДАНИЕ ПО ТЕМЕ «АМИНЫ. АМИНОКИСЛОТЫ»

1. Более сильными основными свойствами обладает

1) $CH_3 – NH – CH_3$
2) $C_6H_5 – CH_2 – CH(NH_2) – COOH$
3) NH_3
4) $CH_3 – NH_2$

2. Анилин от бензола можно отличить с помощью

1) раствора едкого натра
2) свежеосажденного гидроксида меди (11)
3) бромной воды
4) аммиака

3. При гидролизе пептидов образуются

1) амины
2) аминокислоты
3) карбоновые кислоты
4) спирты

4. К первичныи аминам не относится

1) изопропиламин
2) бутиамин
3) метиэтиламин
4) анилин

5. Ароматические амины проявляют

1) слабые кислотные свойства
2) сильные кислотные свойства
3) слабые основные свойства
4) амфотерные свойства

6. Для получения α – аланина необходимо использовать аммиак и

1) 3-хлорпропановую кислоту
2) 2-гидроксипропановую кислоту
3) пропеновую кислоту
4) 2-хлорпропановую кислоту

7. Аминокислоты не реагируют ни с одним из двух веществ

1) $NaOH$ и CH_3OH
2) $NaCl$ и CH_4
3) CH_3NH_2 и Na
4) NH_3 и H_2O

8. Установите соответствие между структурной формулой вещества и его названием

Структурная формула вещества	**Название вещества**
1) $HOOC – CH_2 – CH_2 – CH(NH_2) – COOH$	а) лизин
	б) аланин
2) $C_2H_5 – NH_2$	в) аминобензол
3) $C_6H_5 – NH_2$	г) пропиламин
4) $CH_3 – CH(NH_2) – COOH$	д) глутаминовая кислота
	е) этиламин

9. Осуществите следующие превращения и определите вещество А. Запишите уравнения реакций.

Метан $\rightarrow$ ацетилен $\rightarrow$ бензол $\rightarrow$ нитробензол $\rightarrow$ анилин $\rightarrow$ 2,4,6-трибромaнилин

10. Массовые доли углерода, азота и водорода в первичном амине составляют соответственно 38,7; 45,15 и 16,15%. Определите формулу амина. Вычислите его молярную массу.