Образцы заданий по вступительным испытаниям НА БАЗЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ

ОРГАНИЧЕСКАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ ПО ОРГАНИЧЕСКОЙ И НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ В РГСУ

 Кристаллические вещества, содержащие молекулы воды, называют: А) гидратами Б) сольватами В)гидрированными Г) кристаллогидратами
2. Атомы углерода в алканах находятся в состоянии: А) sp2-гибридизации Б) sp3-гибридизации В) не гибридные Г) sp-гибридизации
3. Как правильно назвать соединение строения: CH3-CH(C2H5)-CH2-COOH A) 2-этилпентановая кислота Б) 3-этилбутановая кислота В) 3-этилпентановая кислота Г) 2-этилбутановая кислота
 4. Температура кипения этаналя ниже, чем у этанола, потому что A) между молекулами этаналя не образуются водородные связи Б) в молекуле этаналя меньше атомов водорода B) в молекуле этанола нет непрочной π-связи Г) у этанола выше молекулярная масса
5. По номенклатуре ИЮПАК метилацетилен называют A) пропин Б) бутен-2 B) пропен Г) бутин-1
6. Каким из следующих элементов могут соответствовать ионы с зарядом +3? A) Fe Б) О B) S Г) Са
7. При взаимодействии, каких двух веществ, происходит реакция нейтрализации? A) NaCl+AgNO3

BaCl2+H2OB) NaOH+HNO3Γ) BaCl2+H2SO4

- 8. Этилен получают в результате реакции:
- А) дегидратации этанола
- Б) восстановления этанола
- В) гидролиза этилбензола
- Г) галогенированием ацетилена
- 9. Водородные связи НЕ устанавливаются между молекулами:
- А) метанола
- Б) пропанола
- В) воды
- Г) водорода
- 10. Этанол НЕ реагирует с
- А) метан
- Б) гидроксидом меди (II)
- В) оксидом меди (II)
- Г) кислородом

Всего 50 вопросов