**Контрольна робота з хімії**

**9 клас тести**

Запитання 1

Яка з представлених хімічних схем ілюструє реакцією сполучення:

варіанти відповідей

А.  A + BC → B + AC

 Б.   AB → A + B

 В. A + B → AB

  Г. AB + CD → AD + CB

Запитання 2

Позначте реакцію обміну:

варіанти відповідей

А. C+O2=CO2

 Б 2HgO=2Hg+O2

 В.   2Na+2H2O=2NaOH+H2

Г. CaO+2HCl=CaCl2+H2O

Запитання 3

Позначте всі окисно-відновні реакції:

варіанти відповідей

А.  4KClO3 → KCl + 3KClO4

 Б.  2Ag2O → O2 (г) + 4Ag

 В. H2 + F2 → 2HF

  Г. CaO+2HCl=CaCl2+H2O

Запитання 4

Позначте всі екзотермічні реакції

варіанти відповідей

А. CaO+ H2O→ Ca(ОН)2 ΔH = −63,7 кДж/моль

 Б 4C6H5NH2 + 31O2 → 24CO2 + 14H2O+ 2N2 ΔH = −13 584 кДж/моль

 В.  N2+ O2→ 2NO ΔH = +180,8 кДж/моль

Запитання 5

Якому класу вуглеводнів належить загальна формула - CnH2n+2

варіанти відповідей

А. алкани

 Б алкени

 В арени

 Г. алкіни

Запитання 6

До наук, що вивчають природу відносяться:

варіанти відповідей

А. фізика

 Б. хімія

 В. біологія

 Г. економіка

 Д. математика

 Е. література

 Є. екологія

 Ж. астрономія

Запитання 7

Вкажіть формулу гліцеролу:

варіанти відповідей

 А. CH3OH

  Б. CH2OH-CHOH-CH2OH

 В.  CH3COOH

 Г. C2H5OH

Запитання 8

Розчин якої речовини являється електролітом?

А. хлоридна кислота

Б. метан

В. глюкоза

Г. бензин

Запитання 9

Закінчіть рівняння хімічної реакції

Mg + 2 CH3COOH →

варіанти відповідей

А.  (CH3COO)2Mg + H2O

 Б. (CH3COO)2Ca + H2

 В.  (CH3COO)2Mg + H2

 Г.  (CH3COO)2Mg + H2O + CO2

Запитання 10

Відносна молекулярна маса етанової кислоти:

варіанти відповідей

А. 33

 Б. 23

 В. 60

 Г. 59

Запитання 11

Масова частка Карбону в етанолі

варіанти відповідей

А. 187%

Б. 34%

 В. 52%

 Г. 16%

Запитання12

Здійснити перетворення:

С2Н4→С2Н6→С2Н5Сl→С4Н10→СО2