Тестові завдання для 8 класу

 У якому ряду наведені приклади тільки хімічних явищ:

 горіння природнього газу; скисання молока; іржавіння заліза; кипіння води.
 розчинення цукру у воді; розчинення олова; свічіння лампочки; пожовтіння листя;
 підгоряння їж

 У якій із сполук валентність нітрогену найбільша:

 NH3;
 NO2;
 N2О;

 Відносна молекулярна маса алюміній сульфату:

 123;
 75;
 342.

 У якій із сполук масова частка карбону найбільша:

 CH4;
 СаСО3;
 NaHCO3;

 Маса нітратної кислоти 12,6г відповідає такій кількості речовини:

 2 моль;
 0,2 моль;
 1,5 моль.

 5 моль карбон (ІV) оксиду за нормальних умов займають об'єм:

 224 л;
 112 л;
 336 л.

 Серед формул: N2, CaO, MgS, Fе, Р4, О3, Н2SO4 , НСl, Вr2, NаОН:

 більше формул простих речовин;
 більше формул складних речовин;
 формул простих і складних речовин однакова кількість.

 Який із рядів формул, складається тільки із формул оксидів:

 Мn2О7, СuCl2, Fe2O3, Ва(ОН)2;
 СО, Cu2О, Н2О, НNО3;
 CaO, Cl2O7 ,Ag2O, P2O5.

 Сульфур (VI) оксиду відповідає кислота:

 сульфідна (H2S)
 сульфітна(H2SO3)
 сульфатна (H2SO4)

 Кислотні оксиди можуть реагувати:

 з кислотами і не реагують з лугами;
 з лугами і не реагують з кислотами;
 з лугами і кислотами.