**Підсумкова контрольна робота за І семестр хімія 7 клас**

• завдання 1-6 — тестові, кожне завдання оцінюється в 0,5 бала, у сумі перші шість завдань дають 3 бали;

• завдання 7-9 оцінюються по 2 бали, разом за дев'ять правильно виконаних завдань — 9 балів;

• завдання 10 — для учнів, які претендують на оцінку 12 балів, оцінюється в 3 бали.

Максимальна оцінка за правильно виконану роботу — 12 балів. Час на виконання роботи 40 хв.

**Варіант 1**

1. Прості речовини — це...

2. Установіть відповідність:

1) O                            а) Карбон

2) С                            б) Флуор

3) Са                          в) Кальцій

4) F                             г) Оксиген

3. Про Сульфур як хімічний елемент ідеться в реченні:

а) до складу сульфатної кислоти входить Сульфур;

б) сірка жовтого кольору.

4. Установіть відповідність:

1) Два атоми Нітрогену в складі молекули складної речовини                         а) N2O5

2) Дві молекули азоту                                                                                             б) *2N2*

3) Два вільні атоми Нітрогену                                                                                в) 2N

5. Відносна атомна маса Натрію:

а) 11; 6)23; в) 22.

6. У III періоді, IV групі, головній підгрупі знаходиться хімічний елемент: а) Ga; 6) 8с; в) Sі.

7. Із запропонованого переліку виберіть формули складних речовин:

                НNО3,  К 2O,  S,  Вг2,  ZnO,  O3,  C3H8,  Hg,  Са(ОН)2,  Fе,  Fe2O3,  Н2.

8. Опишіть якісний і кількісний склад молекули за хімічною формулою:  Al2O3.

9. Обчисліть валентності елементів у їх сполуках з Оксигеном:

                     а)СО; б) N0; в) WO3; г) NO2; д) SO2; е) B2O3.

10. Складіть формули сполук за валентністю:

                       a) Mg(II)O  б) Cr(III)O  в) Si(IV)O  г) Ba(II)P(III)  д) Li(I)H  е) Fe(II)O