**Контрольна робота 7 клас з теми *Вода, розчини***

**І варіант**

Початковий та середній рівень (за кожне завдання 0,5 бала)

**1.** З переліку речовин випишіть оксид: CuO, Mg(OH)2, KOH, H2SO3.

**2.** З переліку речовин випишіть основу: FeO, H2S, Cu(OH)2, Na2O.

**3.** З переліку речовин випишіть кислоту: Р2О5, Н3РО4; Cu(OH)2, ZnO.

**4.** Яку формулу має сульфатна кислота: а) Н2SO4 ; б) Н2SO3; в) НNO3; г) Н3PO4?

**5.** Якого кольору метилоранж в розчинах основ: а)синього; б)червоного; в)жовтого?

**6.** Складні речовини, що складаються з атомів металів і гідроксогруп називаються: а) кислоти; б)основи ; в)солі.

**7.** Якого кольору фенолфталеїн в розчинах кислот: а) синього; б) малинового; в) залишається безбарвним?

**8.** Наведіть приклади речовин різного агрегатного стану, які розчиняються у воді.

**9.** З переліку випишіть розчин: а) олія + вода; б)крохмаль + вода; в) спирт + вода.

**10.** Змішали 100г води і 120г оцтової кислоти. Яка речовина є розчинником?

**11.** Як позначається масова частка розчиненої речовини: а) V; б) W; в) m ?

**12.** При взаємодії основного оксиду з водою утворюються:

а) кислоти ; б) основи; в) розчини.

Достатній та високий рівень (завдання 13-14 по 1,5 балу, завдання 15 – 3 бала)

**13.** Напишіть формули: а) кальцій оксиду ; б) сульфур(VІ) оксиду ; в)натрій гідроксиду; г) ферум (ІІІ) гідроксиду.

 **14.** Закінчіть рівняння реакцій: а) Ва + O2→ б) SO2 + H2 O→ в) Nа2O + H2 O→

 **15.** Яку масу води і цукру необхідно взяти для добування 90 г розчину, з масовою часткою цукру 12% ?