***Тема: Самостійна робота з теми «Кисень» 7клас***

***І варіант***

***І рівень (по 0.5 бала)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді*

1. Позначте символ хімічного елемента Оксигену:

**А** О; **Б** О3; **В** О2; **Г** О5.

2. Запишіть ті вирази де йдеться про просту речовину, а не про хімічний елемент:

**А** Оксиген входить до складу води;

**Б** Кисень входить до складу земної кори;

**В** Оксиген сприяє колообігу інших елементів;

**Г** Оксиген входить до складу вуглекислого газу.

3. З запропонованих тверджень виберіть ті що відображають фізичні властивості кисню за звичайних умов:

**А** газ без запаху і смаку;

**Б** кристали синього кольору;

**В** добре розчиняється у воді;

**Г** на кисень припадає трохи більше 1/5 об’єму повітря.

4. Випишіть оксид, у якого найбільша відносна молекулярна маса:

**А** СО; **Б** SO2; **В** N2O; **Г** Na2O.

5. Позначте умови горіння:

**А** потрібно залити речовину водою;

**Б** наявність кисню;

**В** спрямувати на речовину струмінь вуглекислого газу;

**Г** речовина повинна бути газоподібною.

6. Позначте агрегатний стан та колір продукту реакції горіння магнію в кисні:

**А** газ без кольору;

**Б** тверда речовина білого кольору;

**В** тверда речовина червоного кольору;

**Г** блакитна рідина.

***ІІ рівень (по 1 балу)***

*Завдання на встановлення відповідності. До кожного рядка, позначеного цифрою, доберіть відповідник, позначений буквою.*

7. Встановіть відповідність:

***Формули оксидів***: ***Назви оксидів:***

**1** Р2О5; **А** фосфор (ІІІ) оксид;

**2** СаО. **Б** фосфор (V) оксид;

**В** кальцій оксид.

8. Встановіть відповідність:

***Застосування кисню:*** ***Властивості кисню:***

**1**  кисневі маски; **А** процес супроводжується

великою кількістю теплоти;

**2** гниття. **В**  повільне окиснення.

**Б**забезпечує дихання

*Завдання на встановлення послідовності*

9. Встановіть послідовність у зростанні об’ємних часток газів, компонентів повітря:

**А** аргон; **Б** кисень;

**В** вуглекислий газ; **Г**  азот.

***ІІІ рівень (по 1,5 бала)***

10. Допишіть схеми реакцій за участю кисню, під час яких утворюється оксиди, і перетворіть їх на хімічні рівняння:

t0 t0

**А** В + … = В2О3; **Б** Н2S + … = … + Н2О;

t0 t0

**В** РН3 + … = Р2 О5 + …; **Г** Li + … = Li2 O.

11. Складіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі перетворення:

H2O → O2→CO → X.

***IV рівень (3 бали)***

12.Розв’яжіть задачу.

Складіть найпростішу формулу речовини за нижченаведеними масовими частками елементів:  
 Карбон – 27,27%, Оксиген – 72,73%;