**Кисень**

 ***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. Позначте, де у виразі 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. Позначте 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. Позначте 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 заліза 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** згоряння палива і пального; **Б** прискорює процес виплавляння

 сталі;

 **3** у металургії; **В** забезпечує дихання;

 **4** гниття. **Г** повільне окиснення.

*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.

Масова частка Оксигену в оксиді Е2 О5 становить 74 %. Визначте елемент Е.

**7 клас Хімія**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Дата**  | **Тема** | **Матеріали** |
| 30.04 | Обчислення масової частки, маси і об’єму води в розчині. | <https://www.youtube.com/watch?v=WzFF2cTVwqs><https://www.youtube.com/watch?v=MQFxUIZqAo0><https://www.youtube.com/watch?v=r0xxl4xyFvQ><https://www.youtube.com/watch?v=zseejE5uXQ8> |
| 4.05 | Практична робота №5.Виготовлення водних розчинів із заданими масовими частками розчинених речовин. | <https://www.youtube.com/watch?v=haY4BdiQKIo> |
| 7.05 | Взаємодія води з оксидами та простими речовинами. Поняття про гідрати оксидів: кислоти й основи. Поняття про індикатори. Лабораторний дослід №10.Випробування водних розчинів кислот і лугів індикаторами. | Опрацювати §28. Вивчити таблицю 11.1 на ст..154.<https://www.youtube.com/watch?v=1YyP6qh-c-k><https://www.youtube.com/watch?v=rLJhhnHEbZ8> |
|  |  |  |
|  |  |  |

Виконати контрольну роботу №4. (у зошиті)

Сфотографувати і скинути мені на вайбер 0968162155 або на електрону пошту myroslava158@ukr.net