Виконати в зошиті завдання з теми «Кисень»:

І-варіант (9 балів)

1. Розчинність кисню у воді при підвищенні температури:

а) збільшується

б) зменшується

в) залишається сталою

г) кисень взагалі нерозчинний у воді

2. Каталізатори – це…

а) речовини які перетворюються на оксиди

б) речовини, що розкладаються з виділенням кисню

в) речовини, що уповільнюють швидкість хімічної реакції

г) речовини, що прискорюють реакції, самі при цьому не витрачаючись

3. Визначте оксид у якому елемент виявляє валентність ІІІ:

а) MgO

б) CO 2

в) P 2 O 3

г) Li 2 O

4. Визначте масову частку Оксигену в K 2 O

а) ≈ 14 %

б) ≈ 15 %

в) ≈ 16 %

г) ≈ 17 %

5. Дано рівняння реакції:

Аl + О 2 → Al 2 О 3

Сума коефіцієнтів у ньому дорівнює:

а) 4

б) 6

в) 8

г) 9

6. . Оксиген завжди виявляє валентність:

а) ІІ

б) ІІІ

в) IV

г) VI

7. Установіть відповідність між назвами оксидів та їх молекулярними формулами

А Б В Г Д

1

2

3

4

Назва оксиду Формула

а) нітроген(І) оксид 1 N 2 O 5

б) нітроген(ІІ) оксид 2 NO

в) нітроген(ІІІ) оксид 3 N 2 O 3

г) нітроген(ІV) оксид 4 N 2 O

д) нітроген(V) оксид

8. Здійсніть перетворення:

H 2 → H 2 O → O 2 → МgО

9. Допишіть рівняння реакцій, розставте індекси та коефіцієнти:

Ca + O 2 →

Na + O 2 →

C 2 H 4 + O 2 →

SO 2 + O 2 →