

## **Temat: Podsumowanie pracy na lekcjach chemii.**

Skończyliśmy omawiać materiał programowy przeznaczony do realizacji w klasie I. Charakteryzowaliśmy przede wszystkim metale i niemetale oraz związki nieorganiczne i ich znaczenie. Dla przypomnienia, jakie zagadnienia omawialiśmy:

### **1. Metale i niemetale**

1. Wewnętrzna budowa materii
2. Układ okresowy pierwiastków
3. Rodzaje wiązań chemicznych
4. Właściwości fizyczne i chemiczne substancji
5. Alotropia pierwiastków Alotropowe odmiany węgla
6. Właściwości i zastosowania wybranych niemetali
7. Właściwości i zastosowania wybranych metali
8. Właściwości i zastosowania wybranych stopów metali
9. Reakcje utleniania i redukcji
10. Ogniwa galwaniczne
11. Chemiczne źródła prądu
12. Korozja metali i ich stopów oraz metody jej zapobiegania

### **13. Związki nieorganiczne i ich znaczenie**

1. Budowa, otrzymywanie oraz właściwości fizyczne wybranych tlenków
2. Właściwości chemiczne oraz zastosowania wybranych tlenków
3. Budowa, otrzymywanie, właściwości oraz zastosowania wybranych wodorków
4. Budowa, otrzymywanie, właściwości oraz zastosowania wybranych wodorotlenków
5. Budowa i podział kwasów Otrzymywanie, właściwości i zastosowania wybranych kwasów beztlenowych
6. Otrzymywanie, właściwości i zastosowania wybranych kwasów tlenowych
7. Budowa, otrzymywanie, właściwości oraz zastosowania wybranych soli
8. Rozpuszczalność substancji
9. Stężenie procentowe roztworu
10. Sposoby zmiany stężenia roztworu

**Do klasy II proszę zakupić sobie podręcznik „Chemia 2. Podręcznik dla szkoły branżowej I stopnia dla absolwentów ośmioletniej szkoły podstawowej”- Artur Sikorski, wydawnictwo OPERON.**

**Życzę Wam wspaniałego, a przede wszystkim bezpiecznego, odpoczynku na wakacjach. Wracajcie zdrowi i pełni zapału do nauki chemii w klasie II.**