**16.04.2020**

**Chemia klasa 7b**

***Drodzy Uczniowie!***

*Zauważyliście już na pewno, że kończymy dział* ***„Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych”****.**W związku z powyższym chciałabym, abyście powtórzyli materiał, który dotychczas przerobiliśmy. W przyszłym tygodniu, w ramach pracy klasowej wyślę Wam kilka zadań do rozwiązania, które będą podlegały ocenie. Poniżej zamieszczam zagadnienia.* ***Pamiętajcie, że Wasza praca domowa również podlega ocenie i proszę przesyłać do mnie zaległe prace.*** *W tym tygodniu zaczniemy nowy temat lekcji, byście zdążyli się przygotować do krótkiego testu.*

1. **Zagadnienia do powtórzenia:**

**1.** Sposób tworzenia wiązania kowalencyjnego niespolaryzowanego i wiązania kowalencyjnego spolaryzowanego oraz wiązania jonowego.

**2.** Wpływ rodzaju wiązania chemicznego na właściwości związku chemicznego.

**3.** Ustalanie wzorów sumarycznych i nazw związków chemicznych na podstawie wartościowości pierwiastków chemicznych.

**4.** Zapisywanie i uzgadnianie równań reakcji chemicznych.

**5.** Prawo stałości składu związku chemicznego i prawo zachowania masy – zadania.

**6.** Obliczenia stechiometryczne – zadania.

2. Proszę w zeszycie przedmiotowym zapisać temat lekcji:

**Temat:** Powtórzenie wiadomości z działu „Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych”

3. W zeszycie wykonajcie również zadania (1, 2, 4, 5, 8 i 9) z podręcznika ze strony 158.

Gdybyście mieli jakiekolwiek pytania, czy wątpliwości możecie pisać na adres e-mail: adka367@interia.eu.

**Pozdrawiam Was serdecznie, życzę zdrówka i cierpliwości 😊**

**17.04.2020**

**1.** Proszę zapisać temat lekcji:

**Temat:** Woda – właściwości i rola w przyrodzie.

**2.** Pod tematem lekcji proszę do zeszytu napisać poniższą notatkę:

1. **Woda** to najbardziej rozpowszechniony w przyrodzie tlenek niemetalu. Jest substancją, bez której nie istniałoby życie na Ziemi. W zależności od temperatury i ciśnienia występuje w trzech stanach skupienia – w stanie stałym (lód), ciekłym (woda) i gazowym (para wodna).

2.Woda jest substancją **bezbarwną i bezwonną.** Ma największą gęstość w temperaturze 4°C. **Wraz ze zmianą temperatury gęstość wody zmniejsza się.** Podczas mrozów woda o temperaturze 4°C gromadzi się na dnie zbiornika wodnego, co umożliwia życie roslinom i zwierzętom wodnym.

4. Pod ciśnieniem 1013 hPa woda **wrze** w temperaturze **100°C**, a **krzepnie** w temperaturze **0°C**.

Zgodnie ze wzorem: $ d= \frac{m}{v}, $jeśli podczas zamarzania woda zwiększa swoją objętość (v), to jej gęstość (d) wówczas zmniejsza się. *Ta właściwość wody jest jedną z przyczyn wietrzenia skał. Ponieważ woda, zamarzając w szczelinach skał, powoduje ich rozsadzanie.*

**Lód ma mniejszą gęstość od wody, dlatego pływa jej powierzchni.**

| Gęstość wody, w różnych temperaturach |
| --- |
| **Stan skupienia** | **Gęstość** |
| woda w stanie stałym w temperaturze 0°C | 0,92 g/cm3 |
| woda w stanie ciekłym w temperaturze około 4°C | 1,00 g/cm3 |

**2.** W ramach pracy domowej proszę w zeszycie rozwiązać **zadanie 1 ze str. 164 w podręczniku**. Ponadto, proszę, korzystając z wiadomości zawartych w podręczniku, napisać w zeszycie przedmiotowym:

1) ***Jakie są główne źródła zanieczyszczeń wód?***

2) ***W jaki sposób racjonalnie gospodarować wodą?***

Zdjęcia pracy domowej do tematu **Woda – właściwości i rola w przyrodzie**, proszę przesłać na mój adres e-mail: adka367@interia.eu, najpóźniej do piątku (17.04.2020).