**Kl. VII**

**15.06.**

**1. Jęz. angielski**

Topic: Modals – czasowniki modalne. (str. 124)

- na podstawie informacji ze str. 124-125 oraz 158-159 (8.1 i 8.2) zrób notatkę dotyczącą czasowników modalnych (wzory zdań, co znaczą, kiedy używamy)

- zrób ćw. G (przerób na zdania przeczące), H (udziel rady używając słowa podanego w nawiasie i wyrażenia „should”), J (napisz podane zdania jeszcze raz. Tym razem z użyciem czasownika modalnego) str. 124

- zrób ćw. O (wstaw „must”, „mustn’t” lub „don’t have to” na podstawie tekstu powyżej), P (uzupełnij zdania wyrażeniami: „must”, „mustn’t”, „don’t have to”, have to) str. 125

- zrób ćw. w zeszycie ćwiczeń (A, B, C str. 91, D, str. 92)

**2. Biologia**

Temat: Uzależnienia.

Proszę przeczytać tekst z podręcznika i zrobić zadania ze str. 256.

**3. Wych. fiz.**

Temat: Doskonalenie umiejętności siatkarskich

– wykonaj rozgrzewkę z piłką

– doskonal umiejętności odbicia sposobem górnym i dolnym

**5. Jęz. polski**

Temat: Wyrazy złożone.

Praca w podręczniku str.326 - 327. Proszę przeczytać informacje zamieszczone w podręczniku, sporządzić notatkę w zeszycie a następnie wykonać podane ćwiczenia: 1 str. 326, 3 str. 327.

**6. Matematyka**

Temat: Odcinki w układzie współrzędnych

Proszę wykonać zad 1,2,3 str 324/325

**7. Godź. wych.**

Temat: Podsumowanie naszych osiągnięć szkolnych.

**Chemia**

**Temat:**

 **Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie. 15.06.2020**

**Informacja do zadań 1. i 2.**

Zasady to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. Jednym ze sposobów ich otrzymywania jest reakcja tlenku zasadowego z wodą.

|  |  |
| --- | --- |
| Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie | Zasady |
|  |  |

**1.** Korzystając z tabeli rozpuszczalności, podziel związki chemiczne o podanych wzorach na wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie i zasady. Następnie wpisz wzory w odpowiednie miejsca w tabeli.

• Mg(OH)2 • NaOH • Cu(OH)2 • Ba(OH)2
• LiOH • Zn(OH)2 • Ca(OH)2 • Al(OH)3

• Pb(OH)2 • AgOH • KOH • Sr(OH)2

**2.** Uzupełnij tabelę, korzystając ze wzorów zasad z tabeli w zadaniu 1.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Wzór sumaryczny zasady | LiOH |  |  |  |  |
| Wartościowość metalu | I |  |  |  |  |
| Wzór sumaryczny tlenku zasadowego | Li2O |  |  |  |  |

**3.** Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych oznaczonych na schematach cyframi (1–2).

Al AlCl3  Al(OH)3

1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**4.** Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **1.** | Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie można otrzymać w wyniku reakcji tlenku zasadowego z wodą. | **P** | **F** |
| **2.** | Wszystkie wodorotlenki są zasadami. | **P** | **F** |
| **3.** | Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie zmieniają zabarwienie wskaźnika. | **P** | **F** |
| **4.** | Roztwory zasad dobrze przewodzą prąd elektryczny. | **P** | **F** |

**5.** Oblicz, ile gramów wody należy dodać do 200 g 20-procentowego roztworu wodorotlenku sodu, aby otrzymać roztwór 10-procentowy.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Odpowiedź: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_