**KLASA IA, IC, ID**

**Chemia**

1. Zapoznanie się z materiałami edukacyjnymi ze strony [www.zdalnelekcje.pl](http://www.zdalnelekcje.pl) (przedmiot: chemia, klasa 1, stary system, miesiąc: marzec).

Praca podlegająca ocenie: prezentacja multimedialna *Wybrane polimery syntetyczne i ich zastosowania.*

Pracę proszę wysłać na adres: [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl) do 23.03.2020 r.

**Biologia**

1. Zapoznanie się z materiałami edukacyjnymi ze strony [www.zdalnelekcje.pl](http://www.zdalnelekcje.pl) (przedmiot: biologia, klasa 1, stary system, miesiąc: marzec), obejrzenie filmu na Youtube: abc biotechnologii. Uzupełnienie tematu: *Biotechnologia, a medycyna* w zeszycie ćwiczeń.

**KLASA I AP**

**Chemia**

Zapoznanie się z treścią filmu na Youtube: *Wartościowość pierwiastków chemicznych. Ustalanie wzorów i nazw związków chemicznych* oraz *Wprowadzenie do reakcji utleniania i redukcji metodą bilansu elektronowego.*

Wykonanie zadań 1 -3

Rozwiązania, proszę zapisać w zeszycie przedmiotowym.

**Zadanie 1.**

**Wskaż zestaw, w którym poprawnie przyporządkowano stopnie utlenienia tlenu w podanych substancjach.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **H2O2** | **O2** | **OF2** | **PbO2** |
| **A.** | −II | −II | +II | −II |
| **B.** | −I | 0 | −II | +II |
| **C.** | −I | 0 | +II | −II |
| **D.** | −II | −I | −II | +II |

**Zadanie 2.**

**Wskaż zestaw, w którym poprawnie przyporządkowano współczynniki stechiometryczne zapisu jonowego równania reakcji redoks.**

***x*** Fe2+ + ***y*** Cr2O7 2− + ***z*** H+ → ***t*** Fe3+ + ***m*** Cr3+ + ***v*** H2O

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ***x*** | ***y*** | ***z*** | ***t*** | ***m*** | ***v*** |
| **A.** | 1 | 1 | 14 | 1 | 2 | 7 |
| **B.** | 6 | 1 | 14 | 6 | 2 | 7 |
| **C.** | 1 | 6 | 14 | 1 | 2 | 7 |
| **D.** | 1 | 1 | 14 | 1 | 2 | 7 |

**Zadanie 3.**

**Wskaż prawdziwą informację dotyczącą przedstawionego równania reakcji redoks.**

2 KMnO4 + 16 HCl → 2 KCl + 2 MnCl2 + 7 Cl2 + 8 H2O

**A.** Manganian(VII) potasu pełni funkcję utleniacza, a kwas chlorowodorowy reduktora.

**B.** Manganian(VII) potasu pełni funkcję reduktora, a kwas chlorowodorowy utleniacza.

**C.** Mangan podwyższa swój stopień utlenienia, a chlor obniża.

**D.** Mangan ulega reakcji dysproporcjonowania.

**KlASA I CP**

**Chemia**

Zapoznanie się z treścią filmu na Youtube *Wzory i nazwy soli* oraz treściami zawartymi na [*https://epodreczniki.pl/a/budowa-soli-i-ich-nazewnictwo/D1UKPryP1*](https://epodreczniki.pl/a/budowa-soli-i-ich-nazewnictwo/D1UKPryP1) *.* Proszę o wykonanie zadań 1- 10 zawartymi na tej stronie i zapisanie rozwiązań w zeszycie przedmiotowym.

**Biologia**

Zapoznanie się z treściami zawartymi na epodręczniki.pl - <https://epodreczniki.pl/a/komorkowa-budowa-organizmow/D14lniI3r>

Zadanie 7.1 podlega ocenie. ( Możecie pominąć fiolkę po lekarstwach. Wystarczy przedstawić model komórki roślinnej, więc **odpowiednio** pokazać organelle komórkowe).

Proszę, po wykonaniu modelu, zdjęcie wysłać na adres: [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl) do 23.03.2020 r.

**KlASA II C**

Zapoznanie się z treścią filmu na Youtube: *Stężenie procentowe - wzór i zadania.*

Rozwiązanie zadań proszę zapisać w zeszycie przedmiotowym.

1.Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego po rozpuszczeniu 15 g substancji w 30cm3 wody.  
2. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego po rozpuszczeniu 80 g substancji w 150g wody.  
4. Oblicz stężenie procentowe 1 kg substancji w 100 dm3 benzyny, której gęstość wynosi 0,7 g/cm3   
3. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego po rozpuszczeniu 25 g substancji w 75 g wody.  
5. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego po rozpuszczeniu 11 g soli kuchennej w 500 g wody.

**KLASA III C/D**

**Biologia**

Zgodnie z wcześniejszymi ustaleniami obowiązują 2 zadania (referat + prezentacja).

Termin: 23.03.2020 r. Adres: [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)

Uczniowie, którzy przygotowują się do matury, POWINNI rozwiązywać arkusze maturalne ze strony cke.edu.pl - w razie problemów jestem do Waszej dyspozycji. Proszę o kontakt przez e- dziennik lub mail : [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)

**KLASA III C/D**

**Chemia**

Przygotowanie prezentacji multimedialnej: Węglowodany – budowa i występowanie. Metody wykrywania cukrów.

Termin: 23.03.2020 r. Adres: [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)

Uczniowie, którzy przygotowują się do matury, POWINNI rozwiązywać arkusze maturalne ze strony cke.edu.pl - w razie problemów jestem do Waszej dyspozycji. Proszę o kontakt przez e- dziennik lub mail : [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)

**KLASA IVA**

**chemia**

Zgodnie z wcześniejszymi ustaleniami proszę o przygotowanie prezentacji (tematy zostały przydzielone).

Termin: 23.03.2020 r. Adres: [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)

Uczniowie, którzy przygotowują się do matury, POWINNI rozwiązywać arkusze maturalne ze strony cke.edu.pl - w razie problemów jestem do Waszej dyspozycji. Proszę o kontakt przez e- dziennik lub mail : [joannabias@interia.pl](mailto:joannabias@interia.pl)