Dzień dobry! Przypominam, że na szkolnej stronie są umieszczone dwie lekcje z chemii, które mam nadzieję wszyscy mają przepisane do zeszytu.

Na początek sprawdź czy potrafisz odpowiedzieć na poniższe pytania:

1. Wiesz, które węglowodory ulegają reakcji przyłączania (addycji).
2. Rozumiesz na czym polega reakcja przyłączania.
3. Potrafisz poprawnie zapisać reakcję przyłączania np. wodoru, bromu, chloru do etenu i etynu. Potrafisz nazwać otrzymane produkty reakcji.
4. Wiesz, które węglowodory ulegają reakcji polimeryzacji.
5. Wiesz, na czym polega reakcja polimeryzacji i do czego jest wykorzystywana.

W zeszycie przedmiotowym z chemii proszę zapisać następujący **temat lekcji:**

**PORÓWNANIE WŁAŚCIWOŚCI ALKANÓW, ALKENÓW I ALKINÓW.**

Kończymy omawianie węglowodorów czyli już niebawem sprawdzian z działu. Utrwal proszę porządnie wiadomości. Na kolejnej lekcji zrobimy powtórkę, a za tydzień sprawdzian 😊.

W zeszycie zapisz punkty i uzupełnij braki na podstawie podręcznika:

1. Naturalne źródła węglowodorów (podr. str.131):
2. nasyconych (alkanów) ……………………………………………………..
3. nienasyconych (alkenów i alkinów) …………………………………………
4. Przepisz zdania wybierając tylko poprawne sformułowania (skorzystaj z podręcznika str. 132):

Doświadczenie polegające na ***odbarwianiu/zabarwieniu na czerwono*** żółtej wody bromowej lub fioletowego roztworu manganianu VII potasu pozwala wykryć węglowodory ***nasycone/nienasycone***, gdyż tylko one są reaktywne chemicznie i ulegają reakcji ***przyłączania/zobojętniania.*** Węglowodory które są łatwopalne to ***alkany/alkeny/alkiny.*** Alkiny to węglowodory ***nasycone/nienasycone,*** które w swojej cząsteczce między atomami węgla posiadają wiązanie ***tylko pojedyncze/podwójne/potrójne.*** Węglowodory ***nasycone/nienasycone*** ulegają reakcji polimeryzacji. Prowadzi ona do wytworzenia ***tworzyw sztucznych/szkła.***

1. Rozwiązywanie zadań:
2. podr. str. 133 zadanie 1
3. podr. str. 133 zadanie 2
4. podr. str. 133 zadanie 3
5. podr. str. 133 zadanie 4
6. podr. str. 133 zadanie 5

Zadania proszę przesyłać w formie załączników do maila. Agnieszka Mazur