

## **Klasa 8 – CHEMIA lekcja z dnia 20. 04 .2020 r.**

**Temat : Porównanie właściwości alkanów, alkenów i alkinów.**

Cel: Pokazanie różnic i podobieństw węglowodorów nasyconych i nienasyconych. Reakcja charakterystyczna pozwalająca odróżnić węglowodory nasycone od nienasyconych.

Zapoznaj się z materiałem lekcji zawartym w podręczniku str. 131- 132

Obejrzyj materiał z e-podręcznika

<https://epodreczniki.pl/a/wlasciwosci-weglowodorow-nienasyconych/D6EpMSBXK>

**NOTATKA**

1. Podobieństwa i różnice – alkany, alkeny, alkiny - podręcznik strona 132 przepis� do zeszytu.
2. Wykonaj Kartę Pracy.  
Po lekcji proszę wysłać kartę na mój adres.  
Termin odesłania 21.04. 2020 do godz. 13.30

**KOCHANI UCZNIOWIE !**

**Bardzo proszę o systematyczne oddawanie zadań domowych . Brak zadań oddanych w terminie jest jednoznaczne z brakiem pracy na lekcjach i oceną niedostateczną. Jeśli, zadanie sprawia Tobie trudność , to wykonaj , to co potrafisz. Ważne , aby przeczytać materiał z podręcznika i obejrzeć materiał multimedialny.**

**TĘSKNIĘ ZA WAMI☺**

## KARTA PRACY

# Porównanie właściwości alkanów, alkenów i alkinów

1 Narysuj schemat doświadczenia chemicznego 2. *Badanie zachowania etenu wobec wody bromowej i roztworu manganianu(VII) potasu. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.*

**Schemat:**

**Obserwacje:**

---

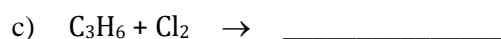
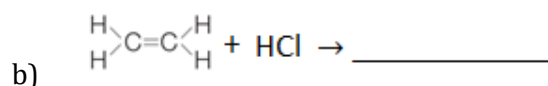
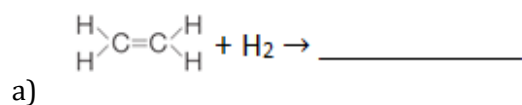
---

**Wniosek:**

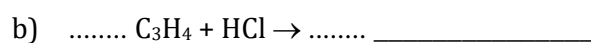
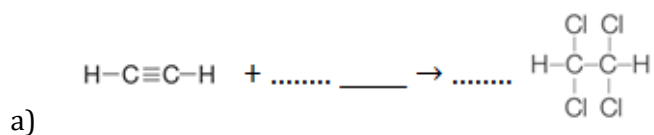
---

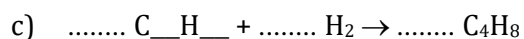
---

2. Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując brakujące wzory (sumaryczne lub strukturalne) substancji. Zapisz nazwy produktów.



2. Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując brakujące wzory (sumaryczne lub strukturalne) substancji oraz współczynniki i indeksy stechiometryczne. **Zapisz nazwy produktów.**





3. Podkreśl informacje, które odnoszą się zarówno do etanu, etenu jak i etynu.

Gazy, ciecze, bezbarwne, dobrze rozpuszczalne w wodzie,  
nie rozpuszczalne w wodzie, palne, niepalne, ulegają reakcji przyłączenia,  
ulegają reakcji polimeryzacji, mają tyle samo atomów węgla w cząsteczce.

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

1.	Mieszanka propanu i butanu spowoduje odbarwienie wody bromowej.	P	F
2.	W reakcji karbidu z wodą powstaje węglowodór nienasycony.	P	F
3.	Acetylen to węglowodór o wzorze sumarycznym C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> .	P	F
4.	Węglowodory nasycone ulegają reakcji spalania całkowitego.	P	F
5.	Węglowodory nienasycone nie ulegają reakcjom spalania niecałkowitego.	P	F

Zadanie dla chętnych.

5. \*Napisz równania reakcji chemicznych (1.–6.) przedstawionych za pomocą chemografu.

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

