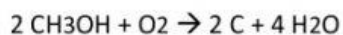
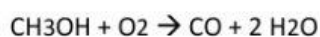
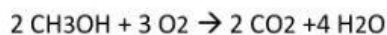


1. Przyporządkuj nazwy reakcji do odpowiednich równań:

półspalanie, spalanie całkowite, spalanie niecałkowite



2. Uzupełnij ogólną reakcję spalania słownie:

alkohol

para wodna

tlenki węgla lub węgiel

tlen

..... + → +

3. Uzupełnij ogólną reakcję spalania za pomocą wzorów chemicznych:

$\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$

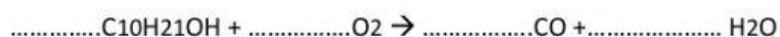
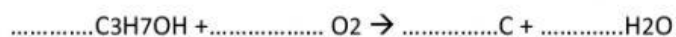
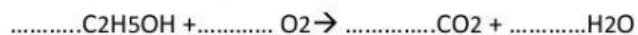
H_2O

$\text{CO}_2/\text{CO}/\text{C}$

O_2

..... + → +

4. Wpisz odpowiednie współczynniki stechiometryczne (tam, gdzie powinno być puste miejsce wpisz spację):



5. Zaznacz zdania prawdziwe dotyczące fermentacji alkoholowej:

Alkohol można otrzymać na drodze fermentacji alkoholowej.

Fermentacja alkoholowa musi zachodzić w warunkach tlenowych.

Do otrzymywania alkoholu używa się drożdży.

Etanol otrzymuje się z cukru o wzorze $C_6H_{12}O_6$.

Głównym produktem fermentacji alkoholowej jest alkohol metylowy.

Podczas reakcji wydzielą się gazy.

Tym gazem jest tlen.

Nie wolno kupować ani spożywać alkoholu z nieznanego źródła, bo może być zanieczyszczony substancjami toksycznymi.

Taką substancją może być metanol.

Do produkcji napojów alkoholowych używa się metanolu.

6. Dokończ zdania:

Po powolnym wlewaniu etanolu do wody	nie można rozróżnić metanolu od etanolu.
Etanol i metanol to	to znaczy, że jest bardziej lotny.
Bez badań laboratoryjnych	nie ulega dysocjacji jonowej.
Etanol odparowuje szybciej niż woda,	widać granicę między cieczami.
Alkohol etylowy ma odczyn obojętny, gdyż	ciecze lotne, bezbarwne, o charakterystycznym zapachu.
Etanol	ścina białka.
Alkohole	posiadają tylko jedną grupę -OH.
Etanol i inne alkohole z tego szeregu homologicznego są monohydroksylowe, gdyż	ulegają reakcjom spalania.