

Lista 8

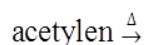
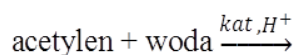
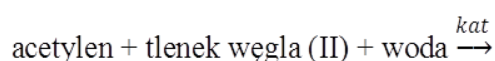
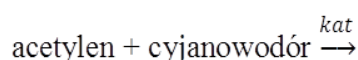
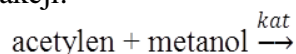
Zad.1. Napisz reakcje węgliku glinu i węgliku wapnia z wodą. Zidentyfikuj produkty.

Zad.2. Ile gramów karbidu potrzeba do otrzymania 11,2 cm³ acetyleny?

Zad.3. Czy węglowodory, które powstały w wyniku reakcji z zadania pierwszego, odbarwiają wodę bromową? Napisz odpowiednie reakcje.

Zad.4. Zapisz reakcje całkowitego spalania acetyleny. Obliczyć w warunkach standardowych efekt cieplny tej rakkji wiedząc, że standardowe entalpie tworzenia ciekłej wody i tlenku węgla (IV) wynoszą odpowiednio: -286 kJ/mol i -394 kJ/mol, a entalpia tworzenia acetyleny wynosi -226 kJ/mol

Zad.5. Acetylen jest ważnym surowcem chemicznym. Uzupełnij i zbilansuje poniższe równania reakcji:



Zad.6. Chlorek winylu można otrzymać metodą Fritza Klattego z acetyleny i chlorowodoru w obecności chlorku miedzi (II) jako katalizatora. Reakcja ta jest wysoce selektywna (98%). W wyniku reakcji następczej powstaje 1,1-dichloroetan. Podaj równania tych reakcji.

Zad.7. Napisz równanie reakcji polimeryzacji chlorku winylu. Narysuj fragment struktury polimeru zawierający osiem atomów węgla.

Zad.8. Dlaczego nie powinno się spalać tworzyw sztucznych zawierających polichlorek winylu?

Zad.9. Produktem reformingu n-heksanu jest benzen. Zapisz równania reakcji prowadzących do powstania tego arenu.

Zad.10. Uzupełnij równania reakcji:

