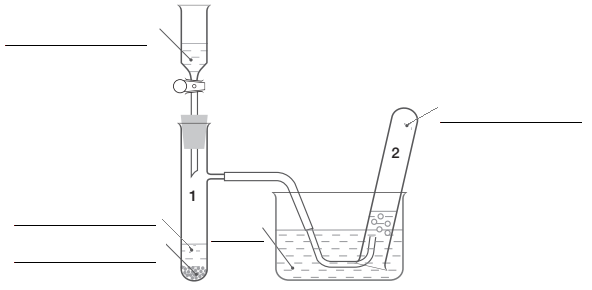
Temat: Etyn – przedstawiciel alkinów.

Na podstawie podręcznika str.126 – 129 uzupełnij kartę pracy.

1. Uzupełnij opis schematu przedstawiającego otrzymywanie etynu – skorzystaj z podanego równania reakcji chemicznej. Zapisz nazwy substratów i produktów.

CaC2 + 2 H2O → C2H2 +Ca(OH)2



1. Uzupełnij tabelę. Wpisz właściwości etynu.

|  |  |
| --- | --- |
| **Stan skupienia** |  |
| **Barwa** |  |
| **Zapach** |  |
| **Rozpuszczalność w wodzie** |  |
| **Reaktywność chemiczna – ulega reakcjom:** | • spalania \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ • spalania \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ • przyłączania (\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_), np. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  • \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| **Nazwa zwyczajowa** |  |

1. Napisz równanie reakcji chemicznej i uzgodnij współczynniki stechiometryczne na podstawie słownego zapisu przebiegu reakcji.
2. Reakcja spalania niecałkowitego etynu: etyn + tlen → węgiel + woda

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Reakcja przyłączania do etynu chloru: et**yn** + chlor dichloroet**en**

Dichloroetan + chlor tetrachloroet**an**

………………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………….

1. Jak praktycznie odróżnisz etyn od etanu – jakiej substancji można użyć i jaki będzie rezultat?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Zadanie 7/130

Wyniki swojej pracy przyślij na adres mailowy do 08.04.2020r.