

## Zagadnienia z CHEMII do wykonania do dnia 25.03 dla ucznia klasy 8

1. Poświęcamy czas na utrwalenie wiadomości z działu (podręcznik str. 98-133).

Za pomocne wskazuję sprawdzenie czy znane nam są treści z **Podsumowania str 134** – Związki węgla z wodorem.

2. Wykonać **do zeszytu** zadania ze **str. 133** - konieczne dla powtórzenia i utrwalenia wiadomości z szeregów alkanów, alkenów i alkinów .

3. Wykonać **do zeszytu** zadania powtórzeniowe ze **str. 134** do działu ZWIĄZKI WĘGLA Z WODOREM.

4. Poświęcamy czas na doskonalenie umiejętności w tym celu polecam wykonać

-**zapis reakcji** spalania niecałkowitego butynu do węgla

-**zapis reakcji** przyłączania bromu do etynu (otrzymywanie alkanu)

-**obliczenie** składu procentowego (procent masowy) i stosunku masowego pierwiastków chemicznych w **propenie**

-**obliczenie zadania:**

W reakcji 7 g karbidu z wodą otrzymano 2,43 dm<sup>3</sup> acetylenu. Oblicz zawartość procentową (procent masowy) węgla w karbidzie przy założeniu, że ta reakcja chemiczna przebiegła ze 100% wydajnością, a gęstość wynosi d C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> = 1,07 kg/m<sup>3</sup>