

## Zagadnienia do realizacji z chemii klasa VII

/nowy dział, zaległe tematy z poprzedniego po powrocie do szkoły/

### Do przygotowania

28. Woda – właściwości i rola w przyrodzie s160 (jedna lekcja)	I. 3) opisuje stany skupienia materii
29. Woda jako rozpuszczalnik s165 (dwie lekcje)	I. 4) tłumaczy, na czym polegają zjawiska [...] zmiany stanu skupienia V. 1) opisuje budowę cząsteczki wody oraz przewiduje zdolność do rozpuszczania się różnych substancji w wodzie V. 2) podaje przykłady substancji, które nie rozpuszczają się w wodzie [...] V. 3) projektuje i przeprowadza doświadczenia dotyczące rozpuszczalności różnych substancji w wodzie V. 4) projektuje i przeprowadza doświadczenia wykazujące wpływ różnych czynników na szybkość rozpuszczania substancji stałych w wodzie
30. Rodzaje roztworów s170 (jedna lekcja)	I. 5) opisuje cechy mieszanin jednorodnych i niejednorodnych V. 2) podaje [...] przykłady substancji, które rozpuszczają się w wodzie, tworząc roztwory właściwe; podaje przykłady substancji, które z wodą tworzą koloidy i zawiesiny V. 5) definiuje pojęcie rozpuszczalność; podaje różnice między roztworem nasyconym i nienasyconym
31. Rozpuszczalność substancji w wodzie s177 (jedna lekcja)	V. 6) odczytuje rozpuszczalność substancji z tabeli rozpuszczalności lub z wykresu rozpuszczalności; oblicza masę substancji, którą można rozpuścić w określonej ilości wody w podanej temperaturze

Podręcznik Chemia nowej ery VII

Film <https://www.youtube.com/watch?v=qfnCvNw5A50>

[Film z YouTube 2](#)

<https://youtu.be/idOcJ48KfqA>

## Zagadnienia do realizacji klasa VIII

/nowy dział, zaległe tematy z poprzedniego po powrocie do szkoły/

### Do przygotowania

**Pochodne węglowodorów**

1. Szereg homologiczny alkoholi (jedna lekcja)	IX. 1) pisze wzory sumaryczne, rysuje wzory półstrukturalne (grupowe) i strukturalne alkoholi monohydroksylowych o łańcuchach prostych zawierających do pięciu atomów węgla w cząsteczce; tworzy ich nazwy systematyczne; dzieli alkohole na mono- i polihydroksylowe
2. Metanol i etanol – alkohole monohydroksylowe (dwie lekcje)	IX. 2) bada wybrane właściwości fizyczne i chemiczne etanolu; opisuje właściwości i zastosowania metanolu i etanolu; zapisuje równania reakcji spalania metanolu i etanolu; opisuje negatywne skutki działania alkoholu metylowego i etylowego na organizm ludzki
3. Glicerol – alkohol polihydroksylowy (jedna lekcja)	IX. 3) zapisuje wzór sumaryczny i półstrukturalny (grupowy) propano-1,2,3-triolu (glicerolu); bada jego właściwości fizyczne; wymienia jego zastosowania
4. Porównanie właściwości alkoholi (jedna lekcja)	

Podręcznik Nowej ery VIII

<https://www.youtube.com/watch?v=OlZsSCmWsKY&t=101s>

<https://www.youtube.com/watch?v=0N-U5c6Q6vc>

<https://www.youtube.com/watch?v=kSnJUnhITVg>