

# Universiteit van Pretoria Jaarboek 2017

## Anorganiese chemie 385 (CMY 385)

|                               |                                                                                                                           |
|-------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Kwalifikasie</b>           | Voorgraads                                                                                                                |
| <b>Fakulteit</b>              | <a href="#">Fakulteit Natuur- en Landbouwetenskappe</a>                                                                   |
| <b>Modulekrediete</b>         | 18.00                                                                                                                     |
| <b>Programme</b>              | <a href="#">BSc Biochemie</a><br><a href="#">BSc Chemie</a><br><a href="#">BSc Fisika</a><br><a href="#">BSc Geologie</a> |
| <b>Diensmodules</b>           | Fakulteit Opvoedkunde                                                                                                     |
| <b>Voorvereistes</b>          | CMY 282, CMY 283, CMY 284 en CMY 285                                                                                      |
| <b>Kontaktyd</b>              | 1 besprekingsklas per week, 4 lesings per week, 2 praktiese sessies per week                                              |
| <b>Onderrigtaal</b>           | Module word in Engels aangebied                                                                                           |
| <b>Akademiese organisasie</b> | Chemie                                                                                                                    |
| <b>Aanbiedingstydperk</b>     | Kwartaal 2                                                                                                                |

### Module-inhoud

Teorie: Struktuur en binding in anorganiese chemie: Molekuulorbitaalbenadering, di- en poliatomiese molekule, driesenterbindings, metaal-metaalbindings, oorgangsmetaalkomplekse, magnetiese eienskappe, elektroniese spektra, reaktiwiteit en reaksiemeganismes, reaksie-tipes, spesiale onderwerpe.

Die inligting wat hier verskyn, is onderhewig aan verandering en kan na die publikasie van hierdie inligting gewysig word.. Die [Algemene Regulasies \(G Regulasies\)](#) is op alle fakulteite van die Universiteit van Pretoria van toepassing. Dit word vereis dat elke student volkome vertrouwd met hierdie regulasies sowel as met die inligting vervat in die [Algemene Reëls](#) sal wees. Onkunde betreffende hierdie regulasies en reëls sal nie as 'n verskoning by oortreding daarvan aangebied kan word nie.