

ADMITERE 2017

STUDII DE LICENȚĂ

Programe de studii

1. Balneofiziokinetoterapie și recuperare

2. Nutriție și dietetică

Pentru programele de studiu Balneofiziokinetoterapie și recuperare și Nutriție și Dietetică admiterea constă în două probe:

Proba I: test grilă

Proba II: media examenului de bacalaureat

Pentru Proba I se susține un test grilă la alegere la una dintre disciplinele: Biologie clasa a XI-a, Chimie organică sau Chimie anorganică, conform tematicii și bibliografiei.

Media de admitere se calculează după formula:

$\text{Nota la testul grilă} \times 0,50 + \text{Media examenului de bacalaureat} \times 0,50 = \text{Medie admitere}$
--

Fiecare răspuns corect al testului grilă va fi punctat cu 1 punct. Punctajul final al testului va fi convertit în *notă finală*, conform următoarei formule:

$$\text{Nota} = 1 + 9 \times \frac{\text{puncte primite}}{\text{punctaj maxim}}$$

În cazul existenței mai multor candidați cu medie egală cu cea a ultimului loc repartizat, se apelează la **criterii de departajare**, după cum urmează:

- Criteriul I - nota la testul grilă,
- Criteriul II - media generală a anilor de studiu din liceu,
- Criteriul III - media de la bacalaureat.

Tematica la BIOLOGIE:

1. Sistemul osos
2. Sângele
3. Circulația
4. Respirația
5. Aparatul digestiv
6. Sistemul muscular

7. Sistemul nervos

Din tematică se exclud aplicațiile practice și noțiunile elementare de igienă și patologie

Bibliografie: *Biologie, manual pentru clasa a XI-a* - Cristescu D, Sălăvăstru C, Voiculescu B, Niculescu C, Cârmaciu R. Edit. Corint, București, 2008

Tematica la CHIMIE ORGANICĂ :

1. Exprimarea și calculul concentrațiilor soluțiilor. Concentrația procentuală și concentrația molară.

2. Introducere în studiul chimiei organice

- Structura compușilor organici
- Legături chimice
- Tipuri de catene de atomi de carbon

3. Compuși organici monofuncționali

- Alcoolii
- Fenoli
- Amine
- Aldehyde și cetone
- Acizi carboxilici și derivați funcționali

4. Compuși organici cu funcțiuni mixte

- Zaharide (glucide)
- Aminoacizi

5. Compuși organici cu importanță biologică

- proteine
- grăsimi
- medicamente, droguri , vitamine
- acizi nucleici

Bibliografie:

1. *Manual de chimie clasa a IX-a*, Sanda Fătu, Cornelia Grecescu, Veronica David, Ed. Bic All - aprobat de MEC în anul 2004 și validat de MECI în anul 2009, cu anul de apariție 2004, 2005

2. *Chimie, manual pentru clasa a X-a*, autori: Luminița Vlădescu, Corneliu Tărăbășanu-Mihăilă, Luminița Irinel Doicin, Editura Grup Editorial Art, 2004-2008.

3. *Chimie Cl, manual pentru clasa a XI-a*, autori: Luminița Vlădescu, Irinel Adriana Badea, Luminița Irinel Doicin, Editura Grup Editorial Art, 2004-2008

Tematica la CHIMIE ANORGANICĂ

1. Soluții Apoase

- Apa – structura, proprietăți;
- Solubilitatea substanțelor în solvenți polari și nepolari;
- Dizolvarea substanțelor ionice și a substanțelor cu molecule polare în apă – factorii care influențează dizolvarea;

- Cristalohidrați;
- Exprimarea și calculul concentrațiilor soluțiilor – concentrația procentuală; concentrația molară.

2. Acizi și baze

- Definirea conceptului de acid și bază;
 - Soluții apoase de acizi (tari și slabi) și de baze (tari și slabe) – constanta de aciditate, constanta de bazicitate, produsul ionic al apei;
 - Amfolit acido-bazic – caracterul amfoter al $\text{Al}(\text{OH})_3$ și $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- pH-ul soluțiilor apoase;
- Determinarea caracterului acido-bazic al unei soluții cu hârtie indicator de pH și cu indicatori (turnesol, metiloranj, fenolftaleină);
 - pH-ul soluțiilor apoase de acizi monoprotici tari și baze monoprotice tari;
 - calculul concentrației de ioni hidroniu – aprecierea valorii pH-ului din valoarea concentrației ionilor hidroniu, pentru valori întregi ale pH-ului;
 - Proprietățile acizilor și bazelor.

Bibliografie:

1. Manual de chimie clasa a IX-a, Sanda Fătu, Cornelia Grecescu, Veronica David, Ed. Bic All. - aprobat de MEC în anul 2004 și validat de MECI în anul 2009, cu anul de apariție 2004, 2005