

ADMITERE 2018

BALNEOFIZIOKINETOTERAPIE ȘI RECUPERARE

Studii de licență, 3 ani, cu frecvență

Pentru programul de studiu *Balneofiziokinetoterapie și recuperare* 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, **din Anexa 1, I.B.**

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 seara dinaintea admiterii, Comisia de elaborare a testelor elaborează testele grilă în cinci variante pentru fiecare disciplină. Fiecare test va cuprinde minimum șaptezeci de întrebări cu cinci variante de răspuns, dintre care un singur răspuns corect. Înainte cu două ore, față de ora de concurs anunțată, se trage la sorți testul pentru concurs. La tragerea la sorți participă membrii comisiei de elaborare a testelor și președintele comisiei de admitere pe facultate.

Testele grilă se multiplică într-un număr de exemplare egal cu numărul candidaților. Multiplicarea testului se face în prezența persoanelor care au făcut tragerea la sorți. În funcție de numărul de săli și de numărul de candidați din săli se introduc în plicuri copii ale testelor. Plicurile se sigilează în prezența președintelui comisiei de admitere. Aceste proceduri se desfășoară în spații închise, special amenajate și strict supravegheate de către comisia de admitere.

Proba scrisă se va desfășura conform programului afișat, în ziua, la ora și în intervalul de timp stabilit. Durata examenului de admitere este de trei ore.

Intrarea în sălile de concurs a candidaților se va face cu cel mult o jumătate de oră înainte de începerea examenului. Fiecare sală va avea afișate pe ușă numele candidaților.

Șeful echipei de supraveghere va verifica identitatea fiecărui candidat pe baza actului de identitate și a legitimației de concurs. Se verifică și dacă se respectă locul alocat candidatului.

Cu 5 minute înainte de începerea concursului, președintele comisiei de admitere va distribui plicurile în toate sălile în care se desfășoară concursul.

Plicurile cu subiecte se deschid la aceeași oră în toate sălile.

După epuizarea timpului de concurs, lucrările sunt colectate și predate șefului echipei de supraveghere. Candidații vor preda lucrarea și vor semna de predare.

Se procedează la corectarea testelor. Corectarea lucrărilor de concurs se realizează imediat după finalizarea probei scrise, de către două cadre diactice, în sala de concurs, în prezența candidatului și a unui martor din randul candidaților. Întrebările la care nu s-a răspuns se vor bara cu culoare roșie. Fiecare lucrare este verificată prin scanare computerizată. După

consemnarea notei, pe lucrare vor semna cele doua cadre didactice, candidatul si martorul. Lucrările cu notele consemnate vor fi semnate de președintele comisiei de admitere.

Secretarul comisiei de admitere întocmește cataloagele, consemnând pentru fiecare candidat nota de pe lucrare, fără rotunjire, cu două zecimale. Cataloagele vor fi semnate de către membrii comisiei de corectură și președintele acesteia.

Calculul mediei finale, în vederea clasificării, se va efectua astfel:

- **50 %** nota la testul grilă,

- **50 %** media la bacalaureat

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

1. nota la testul grilă

2. media generală a anilor de studiu din liceu,

3. media generală a examenului de la bacalaureat

4. nota la bacalaureat la proba obligatorie a profilului (proba **E.c** la examenul de bacalaureat)

Candidații sunt declarați admiși, în limita locurilor disponibile, dacă au obținut media finală egală sau mai mare decât 5,00 (cinci).

Secretarul de admitere întocmește listele cu candidații declarați admiși, în ordinea descrescătoare a mediilor finale obținute și le verifică.

Locurile se vor ocupa începând cu cele fără taxă (finanțate prin granturi de studii) și continuând cu cele cu taxă, strict în ordinea descrescătoare a mediei finale, calculată conform prezentei metodologii.

**** Candidații care au obținut media finală de admitere minim 5,00 (cinci) și nu au ocupat un loc la specializarea aleasă, pot opta pentru ocuparea unui loc la cea de-a doua specializare aleasă, în limita locurilor rămase disponibile.***

După epuizarea timpului de concurs, lucrările sunt colectate și predate șefului echipei de supraveghere. Candidații vor preda lucrarea și vor semna de predare.

Se procedează la corectarea testelor. Corectarea lucrărilor de concurs se realizează imediat după finalizarea probei scrise, de către două cadre didactice, în sala de concurs, în prezența candidatului și a unui martor din randul candidaților. Întrebările la care nu s-a răspuns se vor bara cu culoare roșie. Fiecare lucrare este verificată prin scanare computerizată. După consemnarea notei, pe lucrare vor semna cele doua cadre didactice, candidatul si martorul. Lucrările cu notele consemnate vor fi semnate de președintele comisiei de admitere.

Secretarul comisiei de admitere întocmește cataloagele, consemnând pentru fiecare candidat nota de pe lucrare, fără rotunjire, cu două zecimale. Cataloagele vor fi semnate de către membrii comisiei de corectură și președintele acesteia.

TEMATICA ȘI BIBLIOGRAFIA CONCURSULUI DE ADMITERE 2018

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
 - Aldehide 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