

علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی، اسلام آباد

(شعبہ کیمیا)

وارننگ

عزیز طلبہ! آپ یہ بات ذہن نشین کر لیں کہ :

- 1- کسی دوسرے طالب علم سے ادھار لی گئی یا چوری کی گئی امتحانی مشق پر علامہ اقبال اوپن یونیورسٹی اسلام آباد کی ”مواد کی چوری (Plagiarism) پالیسی“ کے مطابق سزا دی جائے گی۔
- 2- اگر آپ اپنی مشق میں کسی اور کی تحریر میں سے مواد چوری کر کے لکھیں گے یا آپ اپنی امتحانی مشق کسی دوسرے طالب علم سے لکھوائیں گے تو آپ سرٹیفکیٹ یا ڈگری سے محروم ہو سکتے ہیں خواہ اس کا علم کسی بھی مرحلہ پر ہو جائے۔

امتحانی مشقیں جمع کروانے کا شیڈول

مقررہ تاریخ	تین کریڈٹ آرز	مقررہ تاریخ	چھ کریڈٹ آرز
----	----	31-05-2024	مشق نمبر 1
24-06-2024	مشق نمبر 1	24-06-2024	مشق نمبر 2
----	----	22-07-2024	مشق نمبر 3
19-08-2024	مشق نمبر 2	19-08-2024	مشق نمبر 4

نوٹ: یونیورسٹی کے ویب سائٹ <https://www.aiou.edu.pk> پر موجود ہے۔

سمسٹر: بہار، 2024ء

کورس: کیمسٹری کی لیبارٹری تکنیکیں (258)

سطح: میٹرک

برائے مہربانی امتحانی مشقیں حل کرنے سے پہلے درج ذیل ہدایات کو غور سے پڑھیے

(ہدایات برائے میٹرک، ایف اے اور بی اے پروگرامز)

- 1- تمام سوالات کے نمبر مساوی ہیں البتہ ہر سوال کی نوعیت کے مطابق نمبر تقسیم ہوں گے۔
- 2- سوالات کو توجہ سے پڑھیے اور سوال کے تقاضے کے مطابق جواب تحریر کیجیے۔
- 3- مقررہ تاریخ کے بعد/تاخیر کی صورت میں امتحانی مشقیں اپنے متعلقہ ٹیوٹر کو بھیجنے کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔
- 4- آپ کے تجرباتی اور نظریاتی طرز تحریر کی قدر افزائی کی جائے گی۔
- 5- غیر متعلقہ بحث/معلومات اور کتب، سٹڈی گائیڈ یا دیگر مطالعاتی مواد سے ہونے والے نقل کرنے سے اجتناب کیجیے۔

کل نمبر: 100

کامیابی کے نمبر: 40

امتحانی مشق نمبر 1

(یونٹ 1 تا 3)

نوٹ: تمام سوالات کے جواب تحریر کریں۔ جہاں ضرورت ہو اشکال کی مدد سے وضاحت کریں۔

- (20) سوال نمبر 1- مادہ کی مختلف حالتوں کی وضاحت مثالوں کی مدد سے کریں۔
- (20) سوال نمبر 2- بوہر کی کوانٹم تھیوری کی وضاحت کریں۔
- (20) سوال نمبر 3- پیریاڈک ٹیبل کے تاریخی پس منظر پر روشنی ڈالیں۔
- (20) سوال نمبر 4- کیمسٹری لیبارٹری میں کام کرنے کے رہنما اصول بیان کریں۔
- (10+10) سوال نمبر 5- درج ذیل کی وضاحت مثالوں کی مدد سے کریں۔
- (الف) کیمیائی مساوات
- (ب) مرکب

کل نمبر: 100

کامیابی کے نمبر: 40

امتحانی مشق نمبر 2

(یونٹ: 4 تا 6)

نوٹ: تمام سوالات کے جواب تحریر کریں۔ جہاں ضرورت ہو اشکال کی مدد سے وضاحت کریں۔

- (20) سوال نمبر 1- تیزاب کیا ہوتا ہے؟ تیزاب کی طبعی اور کیمیائی خصوصیات تحریر کریں۔
- (20) سوال نمبر 2- مولیرٹی اور مولیٹی میں فرق مثالوں کی مدد سے کریں۔
- (20) سوال نمبر 3- بنسن برنز کے مختلف حصوں اور استعمال پر روشنی ڈالیں۔
- (20) سوال نمبر 4- کیمسٹری لیبارٹری میں آگ اور جلاؤ سے بچاؤ کے مختلف طریقوں کی وضاحت کریں۔
- (10+10) سوال نمبر 5- درج ذیل مرکبات کی تیاری کے متعلق لکھیں۔
- (الف) پوٹاش ایلیم
- (ب) آیوڈو فارم