

First year Chemistry

Semester-2

Chemistry-2: Inorganic, organic & Physical Chemistry-2 (core)

Block-1: Inorganic Chemistry -2.

Unit – 1: Chemistry of Group- IIIA Elements

Unit – 2: Chemistry of Group IVA elements

Unit – 3: Chemistry of Group VA elements

Unit – 4: Principles of Titrimetry and Gravimetry.

Block-2: Organic chemistry -2

Unit – 5: Alkynes

Unit – 6: Benzene –its Aromaticity

Unit – 7: Arenes

Block-3: Organic chemistry -3

Unit – 8: Halogen derivatives

Unit – 9: Hydroxy Compounds

Unit – 10: Ethers and Epoxides.

Block-4: Physical Chemistry-2.

Unit – 11: Liquid state.

Unit – 12: Solid state

Unit – 13: Phase Rule

Practical:Chemistry-2:Volumetric analysis(Quantitative Analysis- I)

Block – 1: **Acidimetry and Alkalimetry -1**

Unit – 1: Common apparatus used in volumetric analysis.

Unit – 2: Estimation of Carbonate in Washing Soda and Baking Soda.

Unit – 3: Estimation of the amount of Acetic acid from commercial vinegar solution by standard Sodium hydroxide solution..

Block – 2: **Permanganometry and Dichrometry**

Unit – 4: Estimation of Fe(II) using $K_2Cr_2O_7$

Unit – 5: Estimation of Fe(II) using $KMnO_4$ with sodium oxalate as primary standard.

Unit – 6: Determination of Cu(II) using $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ with $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ as primary Standard.

BS214CHE-T

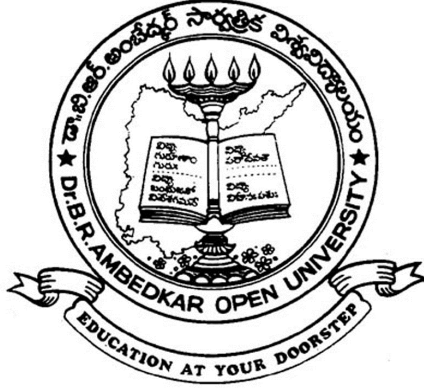
B.Sc.

మొదటి సంవత్సరం

సెమిస్టర్ – 2

రసాయన శాస్త్రం

అకర్బన, కర్బన & భౌతిక రసాయన శాస్త్రం-2



“We may forgo material benefits of civilization, but we cannot forgo our right and opportunity to reap the benefits of the highest education to the fullest extent...”

-Dr. B. R. Ambedkar

డా . బి. ఆర్. అంబేద్కర్ సార్వత్రిక విశ్వవిద్యాలయం

హైదరాబాద్

2018

విషయ సూచిక

ఖండం - 1: అకర్పన రసాయన శాస్త్రం	1
భాగం - 1: గ్రూపు IIIA మూలకాల రసాయన శాస్త్రం	3
భాగం - 2: గ్రూపు IVA మూలకాల రసాయన శాస్త్రం	22
భాగం - 3: గ్రూపు IVA మూలకాల రసాయన శాస్త్రం మరియు టైట్రీమెట్రీ, భారాత్మక విశ్లేషణం - అంతర్గత సూత్రాలు.	43
ఖండం - 2: కర్పన రసాయన శాస్త్రం	79
భాగం - 4: ఆల్యైన్లు	81
భాగం - 5: బెంజీన్ - ఏరో మాటిక్ స్వభావం	93
భాగం - 6: ఎరీన్లు	101
ఖండం- 3: కర్పన రసాయన శాస్త్రం	119
భాగం - 7: హలోజన్ ఉత్పన్నాలు	120
భాగం - 8: హైడ్రాక్సీ ఉత్పన్నాలు (ఆల్కహాల్లు)	137
భాగం - 9: ఈథర్లు మరియు ఇపోక్సైడ్లు	182
ఖండం - 4: భౌతిక రసాయన శాస్త్రం	195
భాగం - 10: ద్రావణాలు	197
భాగం - 11 : ఘనస్థితి	224
భాగం - 12: ప్రావణ్య సమతాస్థితి - ఏక అనుఘటక వ్యవస్థ	243
మాదిరి ప్రశ్నా పత్రం	259

BS214CHE-U

بی۔ ایس سی

سمسٹر-2

سال اوّل

کیمیاء

کیمیاء-2 : غیر نامیاتی، نامیاتی اور طبعی کیمیاء



ہم تہذیب کے مادی فوائد سے دستبردار ہو سکتے ہیں لیکن
اعلیٰ تعلیم کے مفادات سے پورا استفادہ حاصل کرنے کا حق
اور موقع ہاتھ سے جانے نہیں دیں گے۔

ڈاکٹر بی۔ آر۔ امبیڈکر

ڈاکٹر بی۔ آر۔ امبیڈکر اوپن یونیورسٹی

حیدرآباد

2018ء

فہرست

1	بلاک I- غیر نامیاتی کیمیاء
3	اکائی 1: IIIA: گروپ عناصر کی کیمیاء
25	اکائی 2: IVA: گروپ عناصر کی کیمیاء
51	اکائی 3: VA: گروپ عناصر کی کیمیاء اور معارہ پیمائی، نقل پیمائی کے اصول
93	بلاک II- نامیاتی کیمیاء
95	اکائی 4: الکائین (Alkyne)
109	اکائی 5: بنزین-عطری خصوصیات
119	اکائی 6: ارینس (Arenes)
139	بلاک III- نامیاتی کیمیاء
141	اکائی 7: لوئجن مشتقات (Halogen Derivatives)
161	اکائی 8: ہائیڈروآکسی مرکبات
217	اکائی 9: ایٹھرس اور اپوکسائیڈ (Ethers and Epoxides)
235	بلاک IV- طبعی کیمیاء
237	اکائی 10: محلول
273	اکائی 11: ٹھوس حالت
299	اکائی 12: کلیہ ہنیت
319	پرچہ نمونہ سوالات