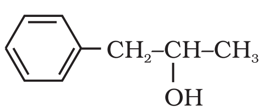
کچھ مشقی سوالات کے جوابات

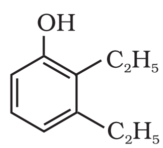
اکائی 11

11.1
(i) 2،2،4—ٹرائی میتھائل پینٹین—3—آل
(ii) 5ایتھائل پینٹین—2،4—ڈائی اول
(iii) بیوٹین—2،3—ڈائی اول
(iv) پروپین—1،2،3،ٹرائی اول
(v) 2—میتھائل فینال
(vi) 4—میتھائل فینال
(vii) 2،5—ڈائی میتھائل فینال
(viii) 2،6—ڈائی میتھائل فینال
(ix) 1—میتھاکسی—2—میتھائل پروپین
(x) ایتھاکسی بینزین
(xi) 1—فیناکسی ہیپٹین
(xii) 2—ایتھاکسی بیوٹین

11.2
(i) $CH_3-C(CH_3)(OH)-CH_2-CH_3$

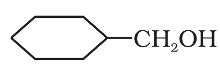
(ii) 

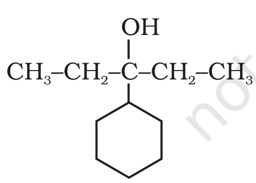
(iii) $HOCH_2-CH_2-C(OH)(CH_3)-CH_2-C(OH)(CH_3)-CH_3$

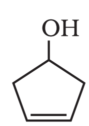
(iv) 

(v) $C_2H_5-O-CH_2-CH_2-CH_3$

(vi) $CH_3-CH(OC_2H_5)-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$

(vii) 

(viii) 

(ix) 

(x) $CH_3-CH_2-CH(CH_2Cl)-CH_2-CH_2-OH$

11.3
(i) پینٹین۔1۔آل، $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH$
(ii) 2۔میتھائل بیوٹین۔1۔آل، $CH_3-CH_2-CH(CH_3)-CH_2-OH$
(iii) 2،2ڈائی میتھائل پروپین۔1۔آل، $CH_3-C(CH_3)_2-CH_2OH$

© NCERT not to be republished

(iv) پینٹین-3-آل $CH_3-CH_2-\underset{}{\overset{OH}{\overset{|}{C}H}}-CH_2-CH_3$

(v) پینٹین-2-آل $CH_3-CH_2-CH_2-\underset{\underset{OH}{|}}{C}H-CH_3$

(vi) 3-میتھائل بیوٹین-2-آل $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{C}H-\underset{\underset{OH}{|}}{C}H-CH_3$,

(vii) 2-میتھائل بیوٹین-2-آل $CH_3-CH_2-\overset{CH_3}{\overset{|}{\underset{\underset{CH_3}{|}}{C}}}-OH$,

(viii) 3میتھائل بیوٹین-1-آل $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{C}H-CH_2-CH_2-OH$

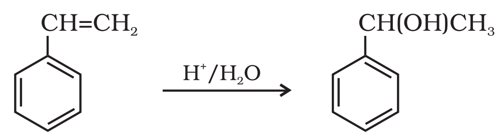
11.4 پروپینال میں ہائڈروجن بندش۔

11.5 الکحل اور پانی کے سالمات کے درمیان ہائڈروجن بندش۔

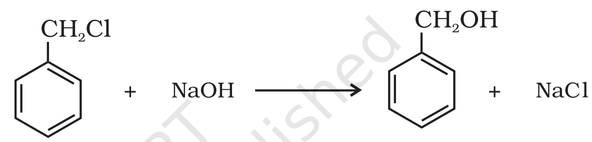
11.8 بین سالماتی ہائڈروجن بندش کی وجہ سے 0-نائٹروفینال بھاپ طیران پذیر ہے۔

11.12 اشارہ: لفونیشن اوراس کے بعد نیوکلیوفلک بدل۔

11.13 (i)



(ii)



(iii) $CH_3(CH_2)_4Cl + NaOH \longrightarrow CH_3(CH_2)_4OH + NaCl$

11.14 (i) سوڈیم اور (ii) سوڈیم ہائڈروآکسائڈ کے ساتھ تعامل۔

11.15 نائٹروگروپ کے ودڈرائنگ اثر اور میتھاکسی گروپ کے ریلیزنگ اثر کی وجہ سے۔

11.20 (i) پروپین کا ہائڈریشن۔

(ii) NaOH کا استعمال کرکے بنیزائل کلورائڈ میں Cl کے نیوکلیوفلک بدل کے ذریعہ۔

(iii) $C_2H_5MgBr + HCHO \rightarrow C_2H_5CH_2OMgBr \xrightarrow{H_2O} C_2H_5CH_2OH$

(iv) $CH_3MgBr + CH_3COCH_3 \longrightarrow CH_3-\overset{CH_3}{\overset{|}{\underset{\underset{CH_3}{|}}{C}}}-OMgBr \xrightarrow{H_2O} CH_3-\overset{CH_3}{\overset{|}{\underset{\underset{CH_3}{|}}{C}}}-OH$

11.23 (i) 1-ایتھاکسی-2-میتھائل پروپین

(ii) 2-کلورو-1-میتھاکسی ایتھین

(iii) 4-نائٹروانی سل

(iv) 1-میتھاکسی پروپین

(v) 1-ایتھاکسی-4،4-ڈائی میتھائل سائیکلوہیکسین

(vi) ایتھاکسی بنیزین

© NCERT not to be republished

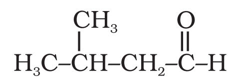
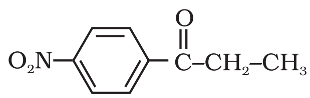
اکائی 12

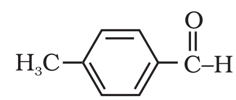
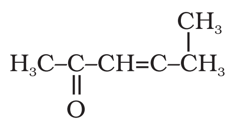
12.2 (i) 4—میتھائل پینٹانال (ii) 6—کلورو—4—ایتھائل ہیکسین-3-اون

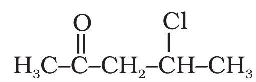
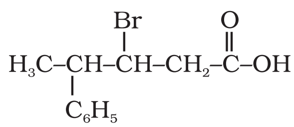
(iii) بیوٹ—2—اینال (vi) پینٹین—2،4—ڈائی اون

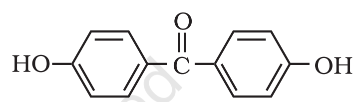
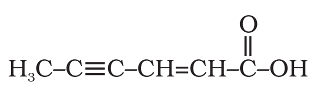
(v) 3،3،5ٹرائی میتھائل ہیکسین-2-اون (vi) 3،3—ڈائی میتھائل بیوٹانائک ایسڈ

(vii) بینزین-1،4-ڈائی کاربل ڈی ہائڈ

12.3 (i)  (ii) 

(iii)  (iv) 

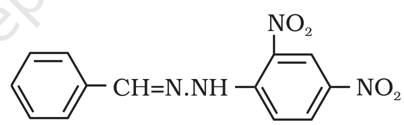
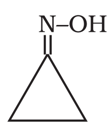
(v)  (vi) 

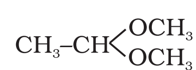
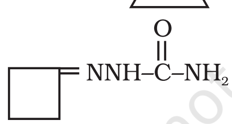
(vii)  (viii) 

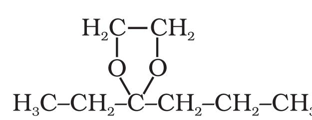
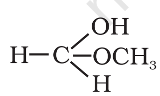
12.4 (i) ہیپٹین—2—اون (ii) 4-برومو-2میتھائل ہیکسینل

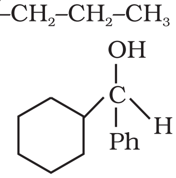
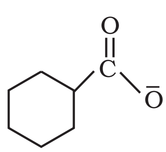
(iii) ہیپٹنل (iv) 3-فنائل پروپ-2-اینال

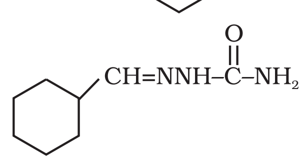
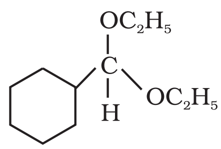
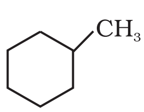
(v) سائیکلوپینٹین کاربل ڈیہائڈ (vi) ڈائی فنائل میتھانون

12.5 (i)  (ii) 

(iii)  (iv) 

(v)  (vi) 

12.6 (i)  (ii) 

(iii)  (iv)  (iv) 

12.7 (ii)،(v)،(vi)،(vii)؛ الڈول تکثیف۔ (i)،(iii)،(ix) کینیزارو تعامل۔ (iv)،(viii) کوئی نہیں

12.10 2ایتھائل بینزل ڈیہائڈ (ساخت خود بنائیے)

© NCERT not to be republished

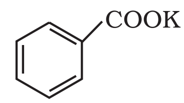
12.11 (A) $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ بیوٹل بیوٹینوئیٹ

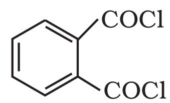
(B) $CH_3CH_2CH_2\ COOH$ (C) $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ مساوات خود لکھیے۔

12.12 (i) ڈائی۔ٹرشری—بیوٹائل کیٹون < میتھائل ٹرشری—بیوٹائل کیٹون < ایسٹون < ایسیٹل ڈیہائڈ

(ii) $(CH_3)_2CHCOOH < CH_3CH_2CH_2COOH < CH_3CH(Br)CH_2COOH < CH_3CH_2CH(Br)COOH$

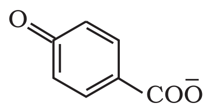
(iii) 4—میتھاکسی بنیزوئک ایسڈ < بنیزوئک ایسڈ < 4 نائٹروبینزوئک ایسڈ < 4,3-ڈائی نائٹروبنیزوئک ایسڈ

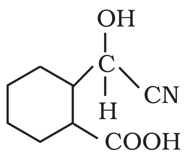
12.17 (i) 

(ii) 

(iii) $C_6H_5CH{=}NNHC({=}O){-}NH_2$

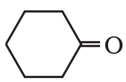
(iv) $C_6H_5COCl{-}AlCl_3$

(v) 

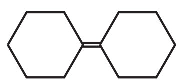
(vi) 

(vii) $C_6H_5CH{=}C(CH_3){-}CHO$ + Other product

(viii) $CH_3CH(OH)CH_2COOC_2H_5$

(ix) 

(x) 1. BH_3; 2. $H_2O_2/\bar{O}H$; 3. PCC

(xi) 

12.19 مرکب میتھائل کیٹون ہے اور اس کی ساخت ہوگی: $CH_3COCH_2CH_2CH_3$

اکائی 13

13.1 (i) 1—میتھائل ایتھین امین۔ یا پروپین۔2۔امین (ii) پروپین—1—امین

(iii) N۔میتھائل۔2۔میتھائل ایتھائل امین۔ (iv) 2—میتھائل پروپین—2—امین

(v) N۔میتھائل بینزین امین یا N۔میتھائل اینیلین (vi) N-ایتھائل-N-میتھائل ایتھین امین

(vii) 3—بروموانیلین یا 3—برومو بینزین امین

13.4 (i) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5NHCH_3 < C_2H_5NH_2 < (C_2H_5)_2NH$

(ii) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5N(CH_3)_2 < CH_3NH_2 < (C_2H_5)_2NH$

(iii) (a) p۔نائٹرواینیلین < اینیلین < p۔ٹولوئیڈین

(b) $C_6H_5NH_2 < C_6H_5NHCH_3 < C_6H_5CH_2NH_2$

(iv) $(C_2H_5)_3N > (C_2H_5)_2NH > C_2H_5NH_2 > NH_3$ (v) $(CH_3)_2NH < C_2H_5NH_2 < C_2H_5OH$

(vi) $C_6H_5NH_2 < (C_2H_5)_2NH < C_2H_5NH_2$

اکائی 15

15.1 پالیمر بہت زیادہ سالماتی کمیت والے کلاں سالمات ہیں جو کہ مونومر سے اخذ شدہ بار بار دہرائی جانے والی ساختی اکائیوں پر مشتمل ہوتے ہیں۔ مونومر ایک سادہ سالمہ ہے جس میں پالیمر سازی کی صلاحیت ہوتی ہے جس سے نظیری پالیمر کی تشکیل ہوتی ہے۔

© NCERT not to be republished

15.2 قدرتی پالیمر بہت زیادہ سالماتی کمیت والے کلاں سالمات ہیں اور یہ پودوں اور جانوروں میں پائے جاتے ہیں۔ پروٹین اور نیوکلک ایسڈ قدرتی پالیمر کی مثالیں ہیں۔تالیفی پالیمر بہت زیادہ سالماتی کمیت والے کلاں سالمات ہیں پلاسٹک، ریشے اور ربر تالیفی پالیمر ہیں۔ پالیتھین اور ڈیکران دو مخصوص مثالیں ہیں۔

15.4 تفاعلیت کسی مونومر میں بندش مقامات کی تعداد ہے۔

15.5 پالیمر سازی ایک ایسا عمل ہے جس میں ایک یا زیادہ مونومر کی دوہرائی جانے والی ساختی اکائیوں کو شریک گرفت بندش کے ذریعہ ایک دوسرے کے ساتھ منسلک کرکے بہت زیادہ سالماتی کمیت والے پالیمر کی تشکیل ہوتی ہے۔

15.6 کیونکہ اکائی (NH-CHR-CO)n کو واحد مونومر اکائی سے حاصل کیا جاتا ہے لہٰذا یہ ایک ہوموپالیمر ہے۔

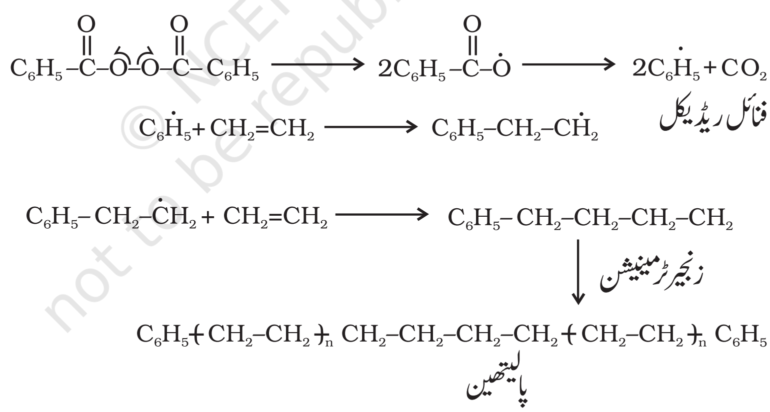
15.7 مختلف پالیمر زنجیروں کے درمیان سالماتی قوتوں کی بنیاد پر پالیمر کی درجہ بندی درج ذیل ہے۔

(a) الاسٹومر (b) ریشے (c) تھرمو پلاسٹک اور (d) تھرموسیٹنگ پلاسٹک

15.8 جمعی پالیمر سازی میں یکساں یا مختلف مونومر یکجا ہوکر بڑا پالیمر سالمہ بناتے ہیں۔تکثیفی پالیمر سازی ایک ایسا عمل ہے جس میں دو یا دو سے زیادہ بائی فنکشنل سالمات تکثیفی تعاملات کے سلسلہ سے ہوکر گزرتے ہیں جس کے نتیجے میں سادہ سالمات خارج ہو جاتے ہیں اور پالیمر کی تشکیل ہوتی ہے۔

15.9 ہم پالیمر سازی ایک ایسا عمل ہے جس میں ایک سے زیادہ مونومر اسپشیز کے آمیزے کی پالیمر سازی کی جاتی ہے۔ہم پالیمر میں ہر ایک مونومر کی اضافی اکائیوں پر مشتمل 1، 3۔ بیوٹاڈائی این اور اسٹائرین اور 1، 3۔بیوٹا ڈائی این اور ایکرائلو نائٹرال کے ہم پالیمر اس کی مثالیں ہیں۔

15.10



© NCERT not to be republished

15.11 تھرمو پلاسٹک کو بار بار گرم کرکے ملائم بنایا جاسکتا ہے اور ٹھنڈا کرکے سخت بنایا جاسکتا ہے اس طرح انہیں بار بار استعمال کیا جاسکتا ہے۔ پالیتھین، پالی پروپائلین وغیرہ اس کی مثالیں ہیں تھرموسیٹنگ پالیمر ایک مستقل طور پر سیٹ ہونے والا پالیمر ہے۔مولڈنگ کے دوران پر سیٹ ہوکر سخت ہوجاتا ہے اور اسے دوبارہ ملائم نہیں کیا جاسکتا۔

بیکلائٹ اور میلا مائن۔فارمل ڈیہائڈ پالیمر اس کی مثالیں ہیں۔

15.12 (i) پالی وینائل کلورائڈ کا مونومر ہے $CH_2=CHCl$ (وینائل کلورائڈ)

(ii) ٹیفلان کا مونومر ہے $CF_2=CF_2$ (ٹیٹرا فلورو ایتھائلین)

(iii) بیکلائٹ کی تشکیل میں ملوث مونومر $HCHO$ (فارمل ڈیہائڈ) اور C_6H_5OH (فینال) ہیں۔

15.14 ساخت کے اعتبار سے قدرتی ربر خطی cis-1,4- پالی آئسو پرین ہے۔ اس پالیمر میں ڈبل بانڈ آئسو پرین اکائیوں کے C_2 اور C_3 کے درمیان واقع ہوتے ہیں۔ ڈبل بانڈ کے اطراف یہ Cis تشکل کمزور بین سالماتی کشش کی وجہ سے موثر کشش کے لیے زنجیر کو نزدیک آنے کی اجازت نہیں دیتا۔ اسی لیے قدرتی ربر کی ساخت کوائل نما ہوتی ہے اور اس میں لچک ہوتی ہے۔

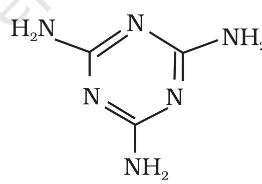
15.16 نائلون–6 پالیمر کی دوہرائی جانے والی مونومیرک اکائی ہے: $(NH–(CH_2)_5–CO)$ نائلون–6،6 پالیمر کی دوہرائی جانے والی مونومیرک اکائی کو دو مونومر یعنی ہیکسا میتھائلین ڈائی امین اور ایڈیپک ایسڈ سے اخذ کیا جاتا ہے۔ $(NH–(CH_2)_6–NH–CO–(CH_2)_4–CO)$

15.17 مونومر کے نام اور ساخت مندرجہ ذیل ہیں

	پالیمر	مونومر کے نام	مونومر کی ساختیں
(i)	بیونا-S	1،3- بیوٹا ڈائی این	$CH_2=CH–CH=CH_2$
		اسٹائرین	$C_6H_5CH=CH_2$
(ii)	بیونا-N	1،3- بیوٹا ڈائی این	$CH_2=CH–CH=CH_2$
		ایکرائلونائٹرائل	$CH_2=CH\ CN$
(iii)	نیوپرین	کلوروپرین	$CH_2=C(Cl)–CH=CH_2$
(iv)	ڈیکران	ایتھائلین گلائی کول	$OHCH_2–CH_2OH$
		ٹیریفتھلک ایسڈ	

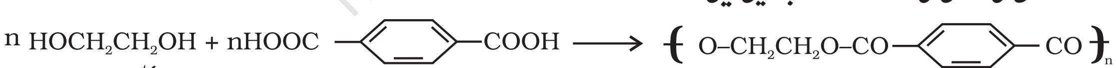
15.18 پالیمر کی تشکیل کرنے والے مونومر ہیں:

(i) ڈیکانڈونک ایسڈ $HOOC-(CH_2)_8-COOH$ اور ہیکسا میتھائلین ڈائی امین $H_2N(CH_2)_6NH_2$

(ii) 

and HCHO

15.19 ڈیکران کی تشکیل کی مساوات مندرجہ ذیل ہیں۔



ایتھائلین گلائی کول   ٹیریفتھیلک ایسڈ   ڈیکران

© NCERT not to be republished