



Rewarding Learning

ADVANCED SUBSIDIARY (AS)  
General Certificate of Education  
January 2011

StudentBounty.com

Uimhir Ceiste  
71  
Uimhir Iarrthóra

## Ceimic

### Aonad Measúnaithe AS 2

ag measúnú

Modúl 2: Ceimic Orgánach, Fhisiceach  
agus Neamhorgánach

[AC121]



DÉARDAOIN 20 EANÁIR, IARNÓIN

AM

1 uair 30 nóiméad

### TREOIR D'IARRTHÓIRÍ

Scríobh d'Uimhir Lárionaid agus d'Uimhir Iarrthóra sna spásanna chuige sin ag barr an leathanaigh seo.

Freagair **gach ceann** de na **seacht** gceist **déag**.

Freagair **gach ceann** de na **deich** gceist i **Roinn A**. Taifead do chuid freagraí tríd an litir chuí a mharcáil ar an leathán freagraí atá ar fáil. Ná húsáid ach na spásanna atá uimhrithe 1 go 10. Coinnigh an seiceamh agus tú ag freagairt na gceisteanna.

Freagair **gach ceann** de na **seacht** gceist i **Roinn B**. Scríobh do fhreagraí sna spásanna chuige sin sa scrúdpháipéar seo.

### FAISNÉIS D'IARRTHÓIRÍ

Is é 100 an marc iomlán don pháipéar seo.

Measúnófar caighdeán na cumarsáide scríofa i gceist **17(b)**.

Tá an marc céanna ag dul do na ceisteanna uilig i Roinn A, .i. **dhá** mharc do gach ceist.

I Roinn B léiríonn na figiúirí idir lúibíní ar thaobh na láimhe deise de leathanach an marc atá ag dul do gach ceist nó do chuid de cheist.

Tá Tábla Peiriadach na nDúl (roinnt sonraí san áireamh) ar fáil.

Don Scrúdaitheoir amháin	
Uimhir Ceiste	Marcanna
Roinn A	
1–10	
Roinn B	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	

Marc Iomlán	
-------------	--

6854.02

## LEATHANACH BÁN

## Roinn A

I gcás gach ceann de na ceisteanna seo a leanas níl ach **ceann amháin** de na freagraí litreach (A–D) ceart.

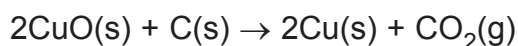
**Roghnaigh an freagra ceart i ngach cás agus marcáil a chódlitir trí na poncanna a cheangal mar atá léirithe ar an leathán freagraí.**

- 1 Iain bhairiam, cén ceann de na dathanna seo a leanas a thugann siad i dtástáil lasrach?
- A Gormghlas
  - B Glas
  - C Dearg
  - D Buí
- 2 Cén ceann acu seo thíos a léiríonn céim iomadaithe i gclóiríniú meatáin?
- A  $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl}^\bullet + \text{HCl}$
  - B  $\text{CH}_4 + \text{Cl}^\bullet \rightarrow \text{CH}_3^\bullet + \text{HCl}$
  - C  $\text{CH}_3^\bullet + \text{Cl}^\bullet \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl}$
  - D  $\text{CH}_4 + \text{Cl}^\bullet \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{H}^\bullet$
- 3 Agus CFC–114 in úsáid mar chuisneán, bíonn 14% carbóin, 44.4% fluairín ann agus is é clóirín an méid atá fágtha. Cén ceann acu seo thíos arb é an fhoirmle eimpíreach do CFC–114?
- A CFCI
  - B  $\text{CF}_2\text{Cl}$
  - C  $\text{C}_2\text{F}_4\text{Cl}_5$
  - D  $\text{C}_3\text{F}_6\text{Cl}_4$
- 4 Tháinig deascán bán ar thuaslagán sulfáite nuair a cuireadh tuaslagán hidrocсаáid sóidiam agus tuaslagán amóinia araon leis go leithleach. Bhí an deascán bán intuaslagtha i dtuaslagán a raibh farasbarr hidrocсаáid sóidiam ann agus i dtuaslagán a raibh farasbarr amóinia ann araon. Cén ceann acu seo thíos arb é an tsulfáit e?
- A  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
  - B  $\text{MgSO}_4$
  - C  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
  - D  $\text{ZnSO}_4$

5 Cén ceann de na móilíní seo thíos ar féidir leis a bheith ann mar isiméir cis is isiméir *trans* (E–Z)?

- A  $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
- B  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
- C  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$
- D  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$

6 Is féidir copar a eastóscadh trí ocsaíd chopair(II) a théamh le carbón.



Cén ceann acu seo thíos arb é barainneacht adaimh an imoibrithe é?

- A 40.0%
- B 69.5%
- C 74.4%
- D 80.0%

7 Cén ceann acu seo thíos a léiríonn an t-athrú eantalpachta caighdeánach le haghaidh foirmiú eatánóil?

- A  $2\text{C}(\text{g}) + 6\text{H}(\text{g}) + \text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{g})$
- B  $2\text{C}(\text{s}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l})$
- C  $2\text{C}(\text{s}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{g})$
- D  $2\text{C}(\text{s}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{l})$

- 8 Taispeánann an tábla seo a leanas athrú eantalpachta neodraithe le haghaidh aigéad-bhuin áirithe:

Aigéad	Bun	Athrú eantalpachta neodraithe/kJ mol <sup>-1</sup>
HCl	NaOH	-57.2
X	NaOH	-55.2
HCl	Y	-52.2
HNO <sub>3</sub>	KOH	Z

Is iad céannachtaí X, Y agus Z:

X	Y	Z
<b>A</b> aigéad aicéiteach	tuaslagán amóinia	-57.2
<b>B</b> aigéad sulfarach	tuaslagán amóinia	-55.2
<b>C</b> aigéad aicéiteach	hidrocsaíd sóidiam	-52.2
<b>D</b> aigéad sulfarach	hidrocsaíd sóidiam	-57.2

- 9 Cén ceann de na halcóil seo thíos a mbeidh toradh dearfa air sa tástáil iadafoirm?

- A CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH  
 B CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(OH)CH<sub>3</sub>  
 C CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH(OH)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>  
 D CH<sub>3</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH

- 10 Anseo thíos tá eantalpachtaí caighdeánacha dócháin le haghaidh carbóin, hidrigine agus eitín, C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>.

	Eantalpacht chaighdeánach dócháin (kJ mol <sup>-1</sup> )
C(s) + O <sub>2</sub> (g) → CO <sub>2</sub> (g)	-394
H <sub>2</sub> (g) + $\frac{1}{2}$ O <sub>2</sub> (g) → H <sub>2</sub> O(l)	-286
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> (g) + 2 $\frac{1}{2}$ O <sub>2</sub> (g) → 2CO <sub>2</sub> (g) + H <sub>2</sub> O(l)	-1300

Cén ceann acu seo thíos arb é an eantalpacht chaighdeánach le haghaidh foirmiú eitín?

- A -226 kJ mol<sup>-1</sup>  
 B +226 kJ mol<sup>-1</sup>  
 C -620 kJ mol<sup>-1</sup>  
 D +620 kJ mol<sup>-1</sup>

## Roinn B

Freagair **gach ceann** de na **seacht** gceist sa roinn seo.

- 11 (a) Tá aisíd sóidiam,  $\text{NaN}_3$ , sna málaí aeir a bhíonn in úsáid i gcarranna. Nuair a bhíonn imbhuailadh ann, líontar an mála aeir go gasta le gás nítrigine ón imoibriú seo a leanas:

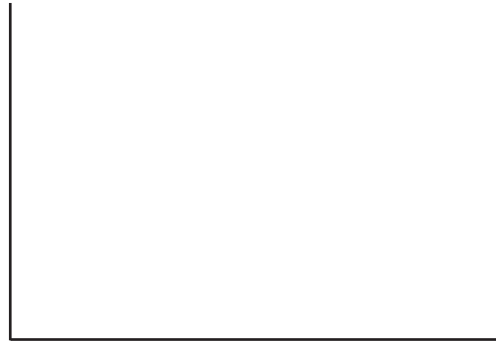


Tá  $\Delta H$  don imoibriú dearfa.

- (i) Cén t-ainm a thugtar ar imoibrithe ina bhfuil  $\Delta H$  dearfa?

\_\_\_\_\_ [1]

- (ii) Lipéadaigh na haiseanna thíos agus tarraing léaráid leibhéal eantalpachta don imoibriú.



[3]

- (iii) Agus an mála aeir teannta ina iomláine, bíonn  $50 \text{ dm}^3$  nítrigine ag  $20^\circ \text{C}$  agus brú atmaisféir amháin ann. Cén mhais d'aisíd sóidiam atá de dhíth leis an toirt nítrigine seo a tháirgeadh?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [3]

(b) Tá tiontairí catalaíocha ina gcuidiú le laghdú ar an dochar a dhéantar don timpeallacht mar gheall ar astuithe sceite feithiclí.

(i) Scríobh cothromóid lena thaispeáint cad é mar a bhaintear heaptán,  $C_7H_{16}$ , gan dó amach as na hastuithe sceite.

\_\_\_\_\_ [2]

(ii) Sa tiontaire catalaíoch, is féidir go mbeidh imoibriú ann idir aonocsaíd charbóin agus ocsaíd nítrigine(II) agus go ndéanfar nítrigin. Scríobh cothromóid don imoibriú seo.

\_\_\_\_\_ [2]

12 Tá maignéisiam, cailciam agus bairiam i nGrúpa II den Tábla Peiriadach.

(a) Tuigtear gur dúile s-bloc iad na dúile i nGrúpa II. Mínigh cad chuige.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [1]

(b) (i) Scríobh cothromóid, agus siombailí staide san áireamh inti, le haghaidh chéad fhuinneamh ianúcháin maignéisiam.

\_\_\_\_\_ [2]

(ii) Luaigh agus mínigh an t-athrú ar luach an chéad fhuinneamh ianúcháin ó mhaignéisiam go bairiam.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [3]

(c) Is féidir hidrocсаáid chailciam a dhianscaoileadh trína théamh.

(i) Scríobh cothromóid le haghaidh dianscaoileadh hidrocсаáid chailciam.

\_\_\_\_\_ [1]

(ii) Déan comparáid idir teirmeachobhsaíocht hidrocсаáid mhaignéisiam agus teirmeachobhsaíocht hidrocсаáid bhairiam agus tabhair míniú air.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [3]



(iii) Mínigh an difríocht i luach pH nuair a dhéantar 0.1 mól hidrocсаáid mhaignéisiam agus 0.1 mól hidrocсаáid bhairiam a chorráí le codanna leithleacha de  $100 \text{ cm}^3$  d'uisce.

---

---

---

[2]

13 Is é peitriiliam amh an fhoirse do hidreacarbóin amhail alcáin.

(a) Cén dóigh a bhfaightear alcáin ó pheitriiliam amh?

\_\_\_\_\_ [1]

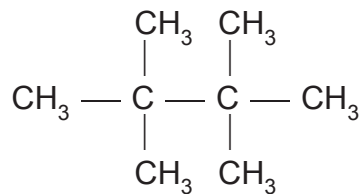
(b) Is alcán é ochtán,  $C_8H_{18}$ , ar comhábhar de pheitreal é.

(i) Is hidreacarbón sáithithe é ochtán.

Cad é an chiall atá leis na téarmaí **sáithithe** agus **hidreacarbón**?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [2]

(ii) Luaigh an t-ainm córasach don isiméir d'ochtán a thaispeántar thíos.



\_\_\_\_\_ [1]

(c) Is féidir ailcéníní, amhail próipéin, a fháil ó alcáin amhail ochtán.

(i) Cén t-ainm a thugtar ar an phróiseas ina ndéantar ailcéníní a fhoirmiú ó alcáin?

\_\_\_\_\_ [1]

(ii) Luaigh toisc **amháin** atá riachtanach don phróiseas seo.

\_\_\_\_\_ [1]

(iii) Scríobh cothromóid le haghaidh foirmiú próipéine ó ochtán.

\_\_\_\_\_ [1]

(iv) Cuir síos ar thástáil cheimiceach le haghaidh hidreacarbón neamhsháithithe amhail próipéin.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ [2]

(v) Scríobh cothromóid don imoibriú atá i gceist sa tástáil a gcuirtear síos uirthi i gcuid (iv).

\_\_\_\_\_ [1]

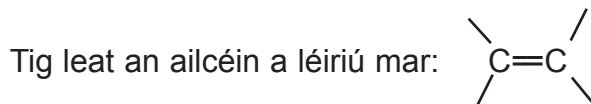
(d) Tá ailcéiní níos imoibríche ná alcáin. Mínigh cad chuige.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ [1]

(e) Imoibríonn ailcéiní amhail próipéin le bróimíd hidrigine.

(i) Agus sreabhléaráid in úsáid agat, luaigh an mheicníocht don imoibriú idir alcán agus bróimíd hidrigine.



[3]

(ii) Cén t-ainm a thugtar ar an chineál imoibríthe idir próipéin agus bróimíd hidrigine?

\_\_\_\_\_ [2]

14 Tá níotráit amóinia agus uisce i “bpacaí oighir” áirithe a bhíonn in úsáid le gortuithe spóirt a chóireáil. Bristear capsúl a bhfuil an t-uisce ann, tuaslagann an níotráit amóinia agus titeann an teocht.

(a) Fuarthas na torthaí seo a leanas nuair a cuireadh níotráit amóinia le huisce.

Mais uisce = 100 g

Mais níotráit amóinia = 5.0 g

Teocht thosaigh = 25.0 °C

Teocht dheiridh = 24.1 °C

Tá saintoilleadh teasa uisce = 4.2 J g<sup>-1</sup> °C<sup>-1</sup>

(i) Ríomh an t-athrú eantalpachta atá ag tarlú.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [2]

(ii) Cá mhéad mól de níotráit amóinia a bhí in úsáid?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [1]

(iii) Ríomh an t-athrú eantalpachta mólarach leis an níotráit amóinia a thuaslagadh in 100 g uisce.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [1]

(b) Déanann monaróir áirithe “paca oighir” a bhfuil 120 g uisce ann. Cén mhais de níotráit amóinia a bheidh de dhíth le go dtitfidh an teocht 25.0 °C?

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [2]

15 In 1903 forbraíodh an próiseas Birkeland-Eyde le haigéad nítreach a dhéanamh. Is ar an dóigh seo a leanas a imoibríonn nítrigin agus ocsaigin i gcéad chéim an phróisis:



Mínigh an éifeacht, má bhíonn éifeacht ar bith ann, a bheidh ag gach ceann de na hathruithe seo a leanas ar **tháirgeacht** ocsaíd nítrigine(II) agus ar **ráta an imoibrithe**.

(a) An teocht a mhéadú.

---



---



---



---

[3]

(b) Níos mó nítrigine a chur leis.

---



---



---



---

[3]

(c) An brú a mhéadú.

---



---



---



---

[3]

(d) Catalaíoch a chur leis.

---



---

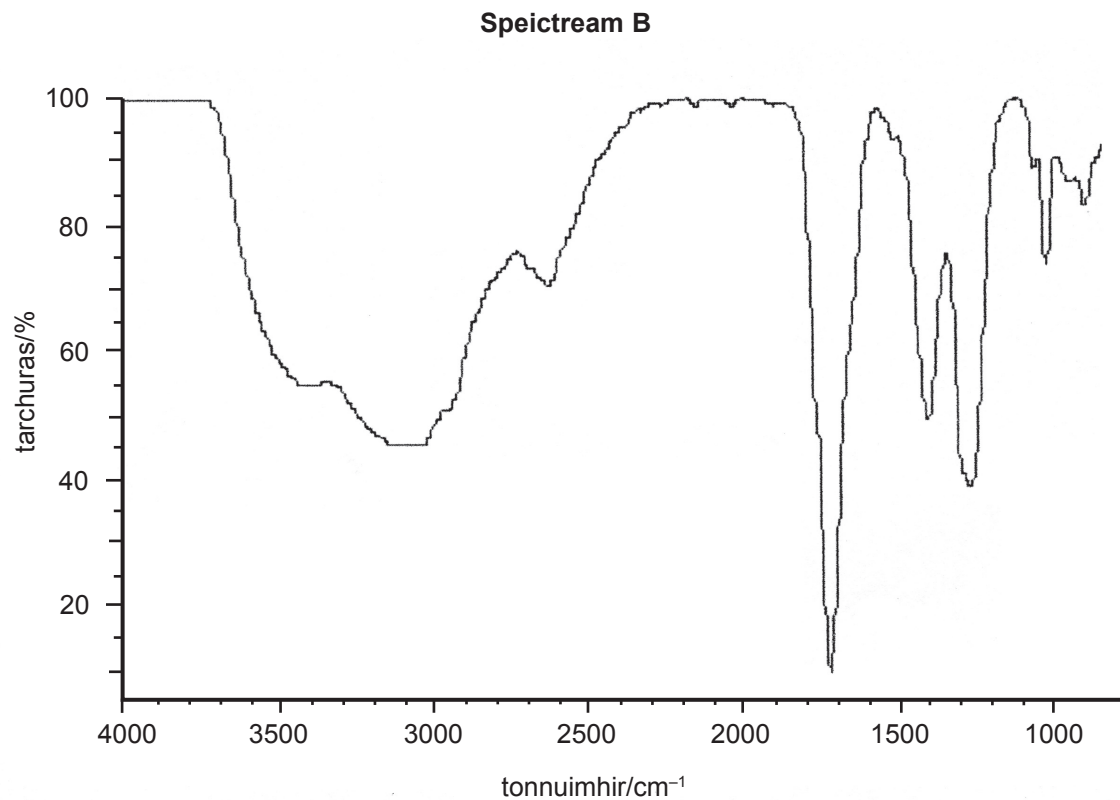
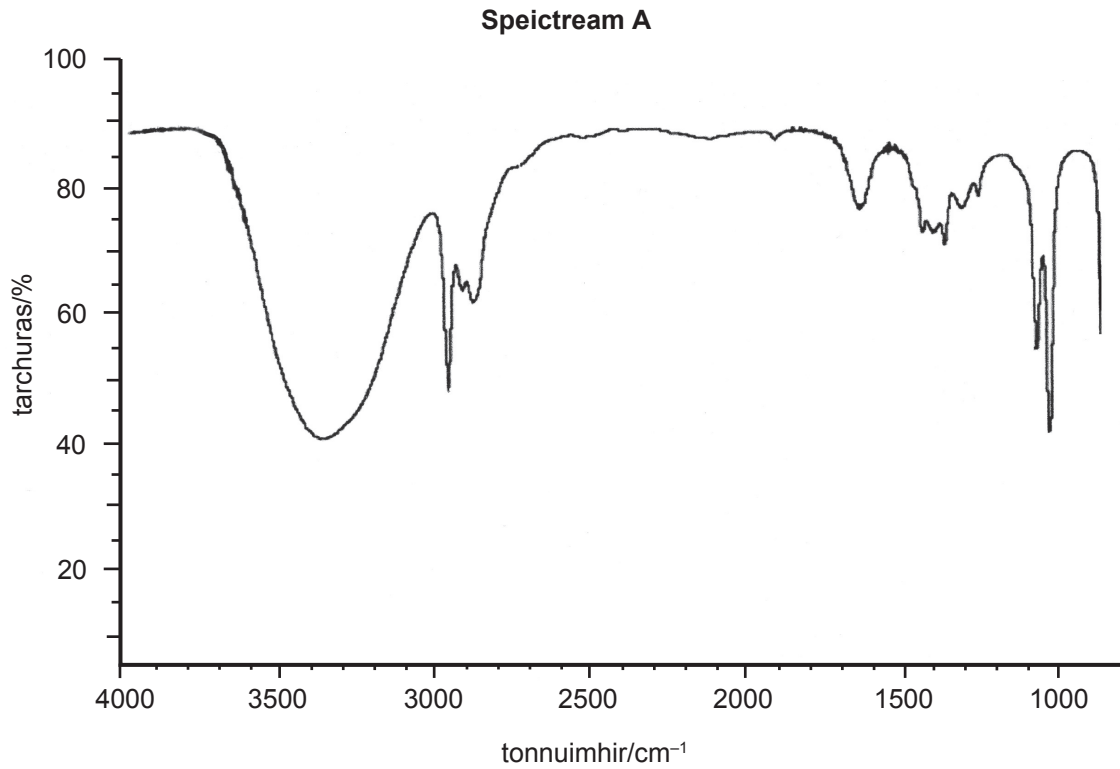


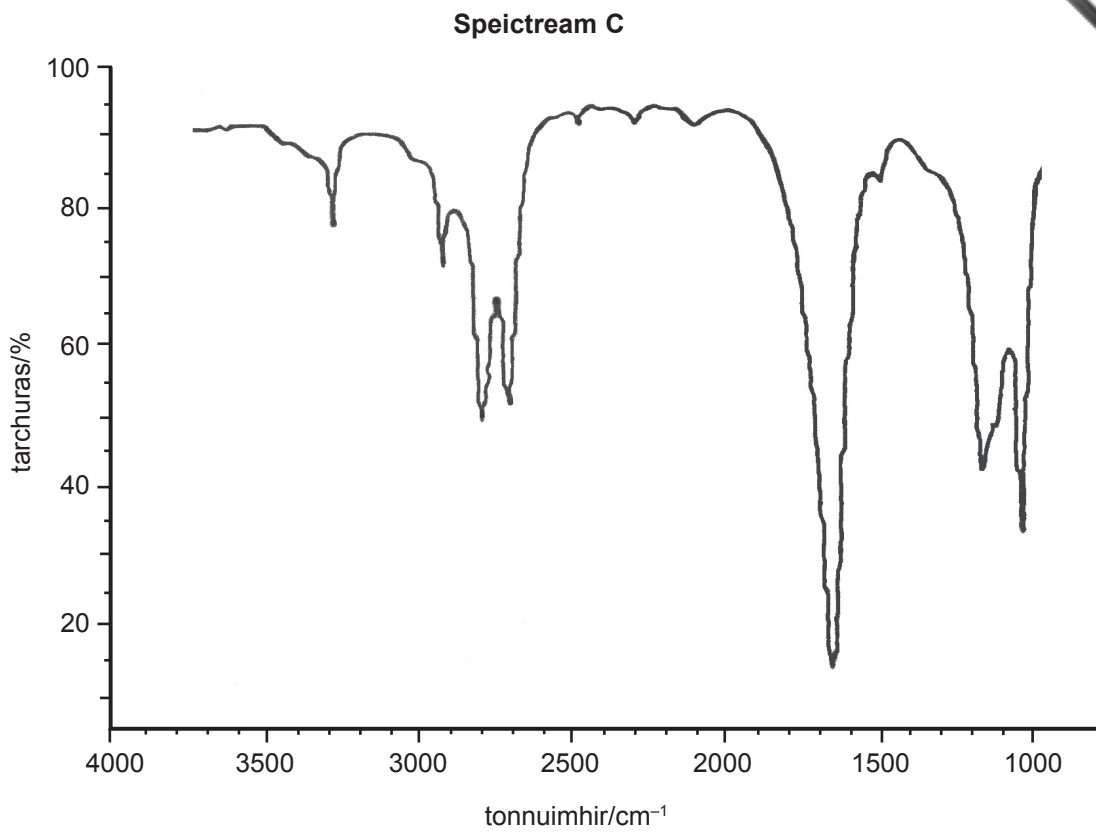
---

[2]

16 Síltear go bhfuil fíon éillithe mar gheall ar eatánal agus aigéad aicéiteach.

(a) Déantar speictreascópacht infridhearg ar shampla den fhíon agus cuirtear na torthaí i gcomparáid leis na speictrim d'eatánól, d'eatánal agus d'aigéad aicéiteach. Tá na speictrim infridhearga d'eatánól, d'eatánal agus d'aigéad aicéiteach anseo thíos (ach ní chaithfidh go bhfuil siad san ord sin).





(i) Míneigh an dóigh a ndéantar radaíocht infridhearg a ionsú i móilíní.

---

---

[1]

(ii) Tá sonraí ar ionsúchán infridhearg sa tábla seo thíos.

Nasc	Tonnuimhir/cm <sup>-1</sup>
C — H	2850–3300
C = C	1620–1680
C = O	1680–1750
C — O	1000–1300
(alcóil) O — H	3230–3550
(aigéid) O — H	2500–3000

Úsáid na sonraí seo leis an ionsúchán a shainaithint ag:

**Speictream A:** (leathan) 3000 cm<sup>-1</sup> \_\_\_\_\_

**Speictream C:** 1000 cm<sup>-1</sup> \_\_\_\_\_ [2]

(iii) Sainaithin an móilín atá ina chúis le:

**Speictream B:** \_\_\_\_\_

**Speictream C:** \_\_\_\_\_ [2]

(b) Is féidir eatánól a ocsaídiú ina eatánal nó ina aigéad aicéiteach de réir an teicníc thurgnamhach a bhíonn in úsáid.

(i) Ainmnigh oibreán ocsaídiúcháin a bheadh fóirsteanach.

\_\_\_\_\_ [1]

(ii) Ainmnigh foirmle an iain a fhoirmítear tríd an oibreán ocsaídiúcháin seo a dhí-ocsaídiú.

\_\_\_\_\_ [1]

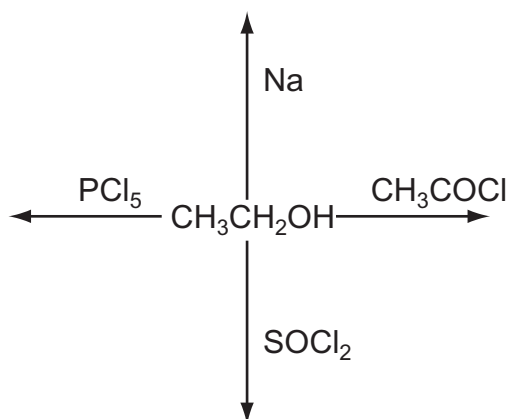


(iii) Luaigh na teicnící turgnamhacha a bhíonn de dhíth leis na rudaí seo a leanas a fhoirmiú

Eatánal: \_\_\_\_\_ [1]

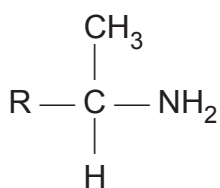
Aigéad aicéiteach: \_\_\_\_\_ [1]

(c) Comhlánaigh an léaráid seo thíos agus luaigh foirmle na comhdhúile orgánaí a fhoirmítear i ngach cás.

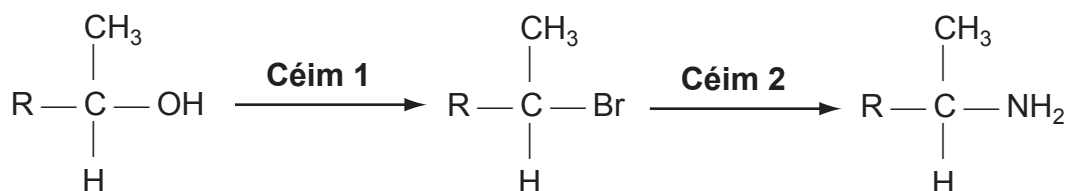


[4]

- 17 Bhíodh amfataimíní in úsáid tráth le murtall, dúlagar éadrom agus neamhoird iompraíochta áirithe a chóireáil. Is féidir an fhoirmle ghinearálta d'amfataimín a léiriú mar:



Is féidir amfataimíní a shintéisiú trí na céimeanna seo a leanas.



- (a) (i) Luaigh oibreán a bheadh fóirsteanach do **Céim 1**.

\_\_\_\_\_ [1]

- (ii) Cén cineál imoibrithe atá ag tarlú i **gCéim 1**?

\_\_\_\_\_ [2]

- (iii) Luaigh oibreán fóirsteanach agus tosca fóirsteanacha le **Céim 2** a dhéanamh.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ [2]

(b) An táirge leachtach a fhaightear ó **Chéim 1**, tá sé eisíon. Luaigh sonraí turgnamhacha lena mhíniú cad é mar is féidir é a dheighilt, a thriomú agus a íonú.

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

[4]

Caighdeán na cumarsáide scríofa

[2]

---

## SEO DEIREADH AN SCRÚDPHÁIPÉIR

---

Cuireadh isteach ar chead chun an t-ábhar cóipchirt uile a atáirgeadh.  
I gcásanna áirithe is féidir nár éirigh le CCEA teagmháil a dhéanamh le húinéirí cóipchirt agus beidh sé sásta na hadmhálacha sin a fágadh ar lár a chur ina gceart amach anseo ach é a chur ar an eolas.