



Uimhir Lárionaid

71

Uimhir Iarrthóra

General Certificate of Secondary Education  
2009–2010

## Eolaíocht: Teastas Singil (Modúlach)

Ábhair agus á mBainistiú  
Modúl 4  
Ardsraith  
[GSC42]



DÉARDAOIN 25 FEABHRA 2010, MAIDIN

AM

45 nóniméad.

### TREOIR D'IARRTHÓIRÍ

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

Scríobh do fhreagraí sna spásanna chuige sin sa scrúdpháipéar seo.  
Freagair **gach ceann** de na **sé** cheist.

Don Scrúdaitheoir amháin	
Uimhir Ceiste	Marcanna
1	
2	
3	
4	
5	
6	

### EOLAS D'IARRTHÓIRÍ

Is é 45 an marc iomlán don pháipéar seo.  
Léiríonn figiúirí idir lúibíní ar thaobh na láimhe deise de leathanaigh na marcanna atá ag dul do gach ceist nó do gach cuid de cheist.  
Tá Bileog Sonraí ar fáil le húsáid leis an pháipéar seo.

Marc Iomlán	

- 1 Taispeánann an léaráid dhá dheoch alcólacha agus tá aonad amháin alcóil i ngach ceann acu.



Leathphionta beorach  
= 1 aonad



Gloine fíona  
= 1 aonad

- (a) D'ól duine **dhá** leathphionta beorach agus **3** ghloine fíona. Ríomh an líon aonad d'alcól a d'ól sé agus an méadú ar an alcól ina fhuil dá bharr má tá 1 aonad alcóil = 20 mg alcóil in aghaidh 100 cm<sup>3</sup> fola.

\_\_\_\_\_ aonad

\_\_\_\_\_ mg alcóil in aghaidh 100 cm<sup>3</sup> fola [2]

- (b) Tá leibhéal alcóil 160 mg in aghaidh 100 cm<sup>3</sup> fola i bhfuil fir. Ríomh an leibhéal alcóil ina fhuil i ndiaidh dhá uair an chloig má bhaineann a chorp aon aonad amháin alcóil ar shiúl gach uair an chloig.

(i) \_\_\_\_\_ mg alcóil in aghaidh 100 cm<sup>3</sup> fola. [1]

- (ii) Is é 80 mg alcóil in aghaidh 100 cm<sup>3</sup> fola an teorainn dhlíthiúil le bheith ag tiomáint. Bheadh sé contúirteach don fhear seo bheith ag tiomáint dá bhfanfad sé dhá uair an chloig, fiú. Mínigh ina ionmláine cad chuige.

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

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- 2 (a) I bhfiosrúchán lena fháil amach cá mhéad fuinnimh a bhí á scoileadh, dhóigh mic léinn an méid céanna de cheithre bhreosla hidreacarbón agus fuair siad na torthaí seo a leanas.

Breosla hidreacarbón	Foirmle	Fuinneamh a scoileadh /kJ
Meatán	$\text{CH}_4$	890
Eatán	$\text{C}_2\text{H}_6$	1560
Própan	$\text{C}_3\text{H}_8$	2220
Bútán	$\text{C}_4\text{H}_{10}$	2880

- (i) Cad é a rinne na mic léinn san fhirosrúchán lena chinntiú gur triail chothrom a bheadh ann?

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

- (ii) An fhaisnéis thus in úsáid agat, luaigh treocht amháin, a thaispéanann na torthaí, a bhí ann nuair a dhóigh na mic léinn na breosláí.

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

- (iii) An fhaisnéis sa tábla in úsáid agat, luaigh luach don fhuinneamh a tháirgfi nuair a dhóitear peantán,  $\text{C}_5\text{H}_{12}$ . Ciorcláigh do fhreagra.

**2900 kJ : 5100 kJ : 2400 kJ : 3510 kJ** [1]

- (b) Is móilín orgánach é eatánól,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ , is féidir a úsáid mar bhreosla chomh maith.

- (i) Cá mhéad dúil dhifriúil atá in eatánól?

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

- (ii) Ní hidreacarbón é eatánól. Mínigh ina ionláine cad chuige.

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

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- (iii)** Comhlánaigh an chothromóid focal lena thaispeáint cad é a tharlaíonn nuair a dhóitear eatán i bhfarasbarr ocsaigine.

Scrúdaitheoir Amháin	Marcanna	Athmharc

eatán + ocsaigin → \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ [2]

- (c) (i)** Ainmnigh an móilín hidreacarbóin a úsáidtear le polaitéin a dhéanamh.

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

- (ii)** Luaigh fadhb **amháin** don timpeallacht mar gheall ar pholaitéin.

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

- 3 I dTuaisceart Éireann, tá a lán áiteanna mar a bhfuil an t-uisce crua. Cé go bhfuil a lán gnéithe fisiciúla i limistéir uisce chrua a mheallann turasóirí chucu, tá go leor míbhuntáistí ag baint le huisce crua chomh maith. Is míbhuntáiste mór é coirt a bheith ag carnadh i gcitil.



© Djorde Korovljevic/iStockphoto.com

- (a) (i) Cad é a chiallaíonn an téarma **uisce crua**?

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

- (ii) Is é  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  foirmle na comhdhúile is cúis le cruas sealadach.  
Ainmnigh an dá ian atá sa chomhdhúil seo.  
(Is féidir go mbeidh an Bhileog Sonraí ina cuidiú.)

ian \_\_\_\_\_ agus ian \_\_\_\_\_ [1]

- (iii) Ainmnigh an charraig is cúis le huisce crua sealadach.

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

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- (b) (i)** Cuir síos ina iomláine ar thurgnamh is féidir a dhéanamh sa tsaotharlann lena thaispeáint nach bhfuil ach cruas sealadach i sampla d'uisce.

---

---

---

---

---

[3]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- (ii)** Is dhá chomhdhúil iad sulfáit chailciam agus clóiríd mhaignéisiam is cúis le cruas buan. Luaigh an fhoirmle do gach ceann den dá chomhdhúil seo.  
(Is féidir go mbeidh an Bhileog Sonraí ina cuidiú.)

Sulfáit chailciam \_\_\_\_\_

Clóiríd mhaignéisiam \_\_\_\_\_

[2]

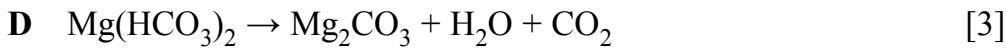
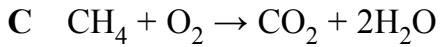
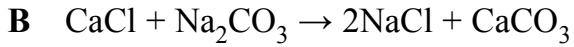
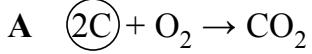
- (c)** Ainmnigh gné fhisiceach **amháin** a bhaineann le limistéar uisce chrua.

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

4 (a) Tá meancóg amháin i ngach ceann de na cothromóidí seo thíos; tá ceachtar acu foirmle nó uimhir chothromaithe mícheart, ach ní an dá cheann.

Ciorclagh an chuid mhícheart.

Tá an chéad cheann déanta.



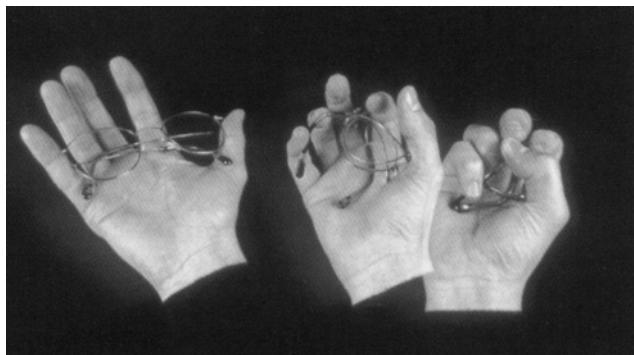
(b) Ó na himoibrithe thusas (B, C agus D) roghnaigh an t-imoibriú ina bhfuil:

(i) dochán \_\_\_\_\_

(ii) dianscaoileadh teirmeach \_\_\_\_\_ [2]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- 5 (a) Is féidir spéaclaí a dhéantar as miotal cruthchuimhne a bhrú go furasta, mar a thaispeántar anseo thíos, ach tabharfaidh teas na láimhe orthu an bunchruth a ghlacadh ar ais go gasta. Cuirtear síos ar mhiotal cruthchuimhne mar ábhar cliste.



© Pascal Goetgheluck/Science Photo Library

- (i) Cuir síos ina ionláine ar cad é a chiallaíonn **ábhar cliste**.

---



---



---

[2]

- (ii) Mínigh cad é a tharlaíonn nuair a ghníomhaíonn an dá phéint seo a leanas mar a bheadh ábhar cliste ann.

1. Péint fhótacrómach \_\_\_\_\_

---

2. Péint theirmeacrómach \_\_\_\_\_

---

[3]

- (b) Comhlánaigh an tábla seo thíos faoi dhathanna lasrach. © Pascal Goetgheluck/Science Photo Library

Clóiríd miotail	Dath lasrach
Potaism	Liathchorcra
	Buí
Cailciam	
	Glas

[3]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- 6 Is hidreacarbón é eatán dar foirmle mhóilíneach  $C_2H_6$  agus faightear é ó amhola.

- (a) (i) Ainmnigh an próiseas a bhíonn in úsáid le leachtanna agus gáis a fháil ó amhola.

---

[2]

- (ii) Comhlánaigh an tábla thíos le foirmle struchtúrach própain a thaispeáint.

Ainm	Foirmle mhóilíneach	Foirmle Struchtúrach
Eatán	$C_2H_6$	$  \begin{array}{c} & H & H \\ &   &   \\ H-C & -C-H \\ &   &   \\ & H & H \end{array}  $
Própán	$C_3H_8$	

[2]

- (b) Is hidreacarbóin iad ailcéní a úsáidtear le polaméirí tráchtala tábhachtacha a dhéanamh.

- (i) Ainmnigh an cineál imoibrithe a úsáidtear le polaméirí a dhéanamh.

---

[1]

- (ii) I dtéarmaí nasc, cuir síos ar an dóigh a ndéantar polaitéin ó eitéis.

---



---



---



---

[3]

## SEO DEIREADH AN SCRÚDPHÁIPÉIR

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc





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.