



General Certificate of Secondary Education
2017–2018

Uimhir Lárionaid

--	--	--	--	--

Uimhir Iarrthóra

--	--	--	--	--

Eolaíocht: Teastas Singil

Aonad 2 (Ceimic)
Ardsraith

[GSS22]

DÉARDAOIN 9 SAMHAIN 2017, MAIDIN



AM

1 uair 15 nóiméad.

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** den **aon** cheist **déag**.

EOLAS D'IARRTHÓIRÍ

Is é 75 an marc iomlán don pháipéar seo.
Measúnófar caighdeán na cumarsáide scríofa i gCeisteanna **3** agus **10**.
Léiríonn figiúirí idir lúbíní atá priontáilte ar thaobh na láimhe deise de leathanaigh na marcanna atá ag dul do gach ceist nó do gach cuid de cheist.
Tá Bileog Sonraí, ina bhfuil Tábla Peiriadach na nDúl, sa scrúdpháipéar seo.

Don Scrúdaitheoir amháin	
Uimhir Ceiste	Marcanna
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	

Marc Iomlán	
-------------	--

LEATHANACH BÀN

Bain úsáid as an fhaisnéis seo agus do chuid eolais leis na ceisteanna seo a leanas a fhreagairt.

- (i) Ainmnigh an dúil ar halaigin í.

[1]

- (ii)** Ainmnigh an dúil a bhfuil trí leictreon sa sceall sheachtrach aici.

[1]

- (iii) Ainmnigh an **miotál** leis an fhiuchphointe is ísle.

[1]

- (iv)** Cuir síos ar an treocht i gcarachtar miotalach trasna Pheiriad 2.

 [1]

(b) Is miotal imoibríoch é litiam.

- (i) Imoibríonn litiam le fluairín leis an chomhdhúil fluairíd litiam a fhoirmiú. Cad é an fhoirmle atá ag fluairíd litiam?

Ciorclaigh an freagra ceart.



[1]

- (ii) Imoibríonn litiam le huisce fosta. Comhlánaigh an chothromóid focal don imoibriú seo.

litiam + uisce →

+ hidrigin

[1]

- (iii) Seachas boilgeoga gás hidrigine a fheiceáil, luaigh breathnú **amháin** eile a dhéanfa nuair a imoibríonn litiam le huisce.

_____ [1]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc



Mínigh ina iomláine cad chuige a bhfuil méarloirg chomh tábhachtach in imscrúduithe láithreacha coire.

- an t-ainm atá ar chineál amháin de mhéarlorg
- an dóigh a bhfaightear méarloirg ó dhromchlaí a bhfuil dathanna difriúla orthu
- an fáth a bhfuil méarloirg úsáideach maidir le coireanna a réiteach

Sa cheist seo measúnófar thú ar scileanna na cumarsáide scríofa agat lena n-áirítear úsáid na saintearmaí eolaíocha.

[6]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

LEATHANACH BÁN

(Leanann ceisteanna ar an chéad leathanach eile)



(a) Luaigh **dhá** bhuntáiste a bhaineann leis an uisce a ól i gceantar uisce cruu.

1. _____

2. _____ [2]

(b) Rinne dalta imscrúdú ar chruas samplaí difriúla uisce. Taispeántar na torthaí thíos.

Sampla	Toirt tuaslagán gallúnaí atá de dhíth le sobal a fhoirmiú roimh fhiuchadh/cm ³	Toirt tuaslagán gallúnaí atá de dhíth le sobal a fhoirmiú i ndiaidh fiuchadh/cm ³
A	2	2
B	16	7
C	18	2
D	24	2
E	22	22



Mar gheall ar an chóimheas fheabhsaithe idir láidreachta agus meáchan na n-ábhar snáithín carbóin, féadann an raicéad a bheith níos éadroime.

Ní fhreagraíonn raicéid
ilchodacha charbóin d'athruithe
sa teocht agus mar sin de ní
chasann siad as a riocht.

Ainneoin iad a bheith costasach, bíonn dearaí nua raicéid á gcumasú ag láidreachtaí agus intuargainteachtaí choibhneasta mhéadaithe na n-ábhar ilchodach carbóin.

© anyaberkut / iStock / Thinkstock

- (a)** Bain úsáid as an fhaisnéis seo lena mhíniú cad chuige a mbaineann cuid mhór imreoirí gairmiúla leadóige úsáid as raicéid ilchodacha charbóin.

[2]

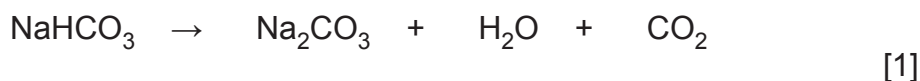
- (b)** Luaigh fáth **amháin** ar féidir go gceannódh tuismitheoirí raicéad adhmaid go fóill don pháiste acu.

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc



© George Doyle/ Stockbyte / Thinkstock

- (i) Scaoileann hidrigincharbónáit sóidiam dé-ocsaíd charbóin le linn bÁCáil cácaí.
Cothromaigh an chothromóid siombailí thíos don imoibriú seo.

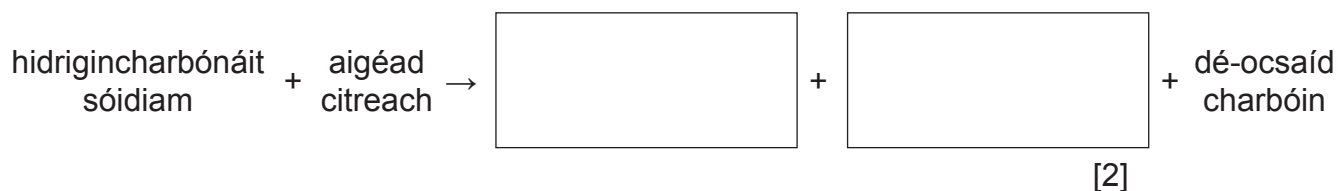


- (ii) Luaigh fáth **amháin** a bhfuil sé tábhachtach go dtáirgtear dé-ocsaíd charbóin le linn bÁCáil cácaí.

[1]

- (b)** Cuingrionn hidrigincharbónáit sóidiam fosta le haigéad citreach agus siúcra i dtáirgeadh seirbite i milseáin.

- (i) Comhlánaigh an chothromóid focal don imoibriú idir aigéad citreach agus hidrigincharbónáit sóidiam.



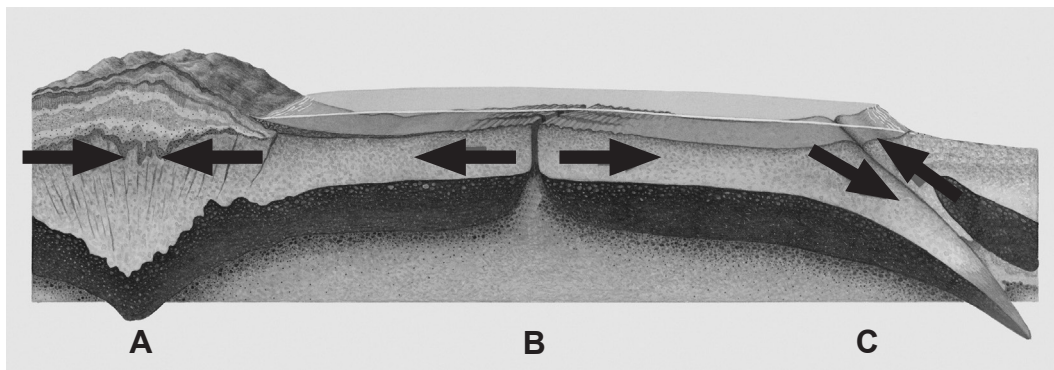
- (ii) Ainmnigh an tuaslagán a úsáidtear le tástáil a dhéanamh do dhé-ocsaíd charbóin.

[1]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

--	--

- 7 (a) Taispeánann an léaráid thíos trasghearradh de screamh an Domhain. Léiríonn na saigheada gluaiseacht plátaí teicteonacha.



© Dorling Kindersley/ Thinkstock

Tá gluaiseacht plátaí teicteonacha freagrach as cuid mhór de ghnéithe an Domhain.

- (i) Ainmnigh na gnéithe atá táirgthe ag gluaiseacht plátaí teicteonacha ag limistéir **A** agus **B** sa léaráid thuas, leis an tábla thíos a chomhlánú. [2]

Limistéar	Gné
A	
B	
C	Creathanna talún

- (ii) Mínigh ina iomláine an dóigh a dtarlaíonn crith talún.

[2]

Miotal	Neart Coibhneasta	Leá-phointe/°C	Dlús/g/cm ³	Seoltacht leictreach choibhneasta	Costas coibhneasta
Iarann	iontach ard	1535	7.9	1.0	íseal
Ór	íseal	1065	19.3	4.3	iontach ard
Alúmanam	meánach	659	2.7	3.7	meánach
Copar	meánach	1083	8.9	5.8	ard
Luaidhe	iontach íseal	327	11.3	0.5	íseal
Airgead	íseal	961	10.5	6.1	iontach ard

(a) Baintear úsáid as cáblaí lasnairde le leictreachas a iompar fud fad na tíre. Cé acu miotal ab fhearr le húsáid don fheidhm seo? Mínigh do rogha ina hiomláine.

[3]

(b) Baintear úsáid as iarann go minic i dtógáil droichead.
 Luaigh airí amháin **nach** bhfuil tábhachtach agus iarann á úsáid don
 fheidhm seo. Mínigh do rogha.

 [2]

[1]

[1]

[1]

[2]

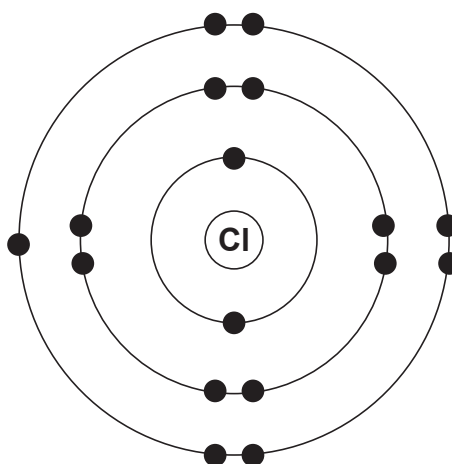
[1]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

[2]

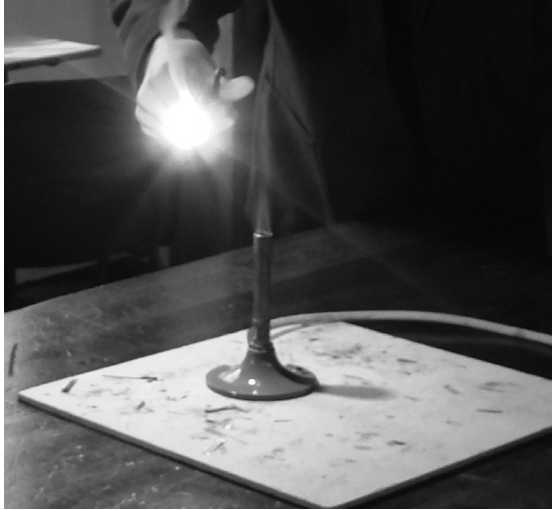
(i) Tá sóidiam i nGrúpa _____ den Tábla Pheiriadach. [1]

(ii) Tá clóirín i bPeiriad _____ den Tábla Pheiriadach. [1]



[3]

10 Taispeánann an grianghraf thíos múinteoir ag léiriú dó maignéisiam.



Foinse: Príomhscrúdaitheoir

Cuir síos ar an méid a bhreathnóidh na daltaí, agus ainmnigh an cineál d'imoibriú agus an táirge a fhoirmítear. Seachas spéaclaí sábháilteachta a chaitheamh, luaigh **dhá** réamhchúram sábháilteachta ba chóir a ghlacadh.

Sa cheist seo measúnófar thú ar scileanna na cumarsáide scríofa agat lena n-áirítear úsáid na saintearmaí eolaíocha.

[6]

[6]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

[2]

[1]

[1]

[3]

SEO DEIREADH AN SCRÚDPHÁIPÉIR

SIOMBAILÍ D’IAIN ROGHNAITHE

Iain Dheimhneacha

Ainm	Siombail
Amóiniam	NH_4^+
Cróimiam(III)	Cr^{3+}
Copar(II)	Cu^{2+}
Iarann(II)	Fe^{2+}
Iarann(III)	Fe^{3+}
Luaidhe(II)	Pb^{2+}
Airgead	Ag^+
Sinc	Zn^{2+}

Iain Dhiúltacha

Ainm	Siombail
Carbónáit	CO_3^{2-}
Déchrómáit	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Eatánóáit	CH_3COO^-
Hidrigincharbónáit	HCO_3^-
Hidrocsaíd	OH^-
Meatanóáit	HCOO^-
Níotráit	NO_3^-
Sulfáit	SO_4^{2-}
Suilfít	SO_3^{2-}

BILEOG SONRAÍ

Lena húsáid ag iarrthóirí atá
ag dul do:
Eolaíocht: Ceimic,
Eolaíocht: Teastas Dúbailte
nó Eolaíocht: Teastas Singil

INTUASLAGTHACHT SALANN COITEANN, HIODROCSAÍDÍ
AGUS OCSAÍDÍ IN UISCE FUAR

Intuaslagtha
Na salainn uilig de shóidiam, potaisiam agus amóiniam
Na níotráití uilig
An chuid is mó de na clóirídí, bróimídí agus iaidídí ACH CÉ IS MOITE DE na clóirídí, na bróimídí agus na hiaidídí d’airgead agus de luaidhe
An chuid is mó de na sulfáití ACH CÉ IS MOITE DE shulfáití luaidhe agus bhairiam Tá sulfáit chailciam intuaslagtha ach sa bheagán

Dothuaslagtha
An chuid is mó de na carbónáití ACH CÉ IS MOITE DE na carbónáití de shóidiam, potaisiam agus amóiniam
An chuid is mó de na hiodrocsaídí ACH CÉ IS MOITE DE na hiodrocsaídí de shóidiam, potaisiam agus amóiniam
An chuid is mó de na hocsaídí ACH CÉ IS MOITE DE na hocsaídí de shóidiam, potaisiam agus cailciam a imoibríonn le huisce

Caithfidh cóipeanna a bheith saor ó nótaí nó ó rudaí
breise de chineál ar bith. Ní cheadaítear aon chineál
ar bith de leabhrán sonraí nó de leathán faisnéise
lena n-úsáid sna scrúduithe.

Ábhar	Leathanach
Tábla Peiriadach na nDúl	2-3
Siombailí d’Iain Roghnaithe	4
Intuaslagthacht Salann Coiteann	4

gcse
eolaíocht
ceimic
teastas dúbailte
teastas singil



TÁBLA PEIRIADACH NA nDÚL
Grúpa

Rewarding Learning

1

2

3

4

5

6

7

0

1

H

Hidrigin

1

7

Li

Litiam

3

9

Be

Beirilliam

4

23

Na

Sóidiam

11

24

Mg

Maignéisiam

12

39

K

Potaisiam

19

40

Ca

Cailciam

20

45

Sc

Scaindiam

21

48

Ti

Tíotáiniam

22

51

V

Vanaidiam

23

52

Cr

Cróimiam

24

55

Mn

Mangainéis

25

56

Fe

Iarann

26

59

Co

Cóbalt

27

59

Ni

Nicil

28

64

Cu

Copar

29

65

Zn

Sinc

30

70

Ga

Gailliam

31

73

Ge

Gearmáiniam

32

75

As

Arsanaic

33

79

Se

Seiléiniam

34

80

Br

Bróimín

35

84

Kr

Crioptón

36

85

Rb

Rubaidiam

37

88

Sr

Strointiam

38

89

Y

Itriam

39

91

Zr

Siorcóiniam

40

93

Nb

Niaibiam

41

96

Mo

Molaibdéiniam

42

99

Tc

Teicnéitiam

43

101

Ru

Ruitéiniam

44

103

Rh

Róidiam

45

106

Pd

Pallaidiam

46

108

Ag

Airgead

47

112

Cd

Caidmiam

48

115

In

Indiam

49

119

Sn

Stán

50

122

Sb

Antamón

51

128

Te

Teallúiriam

52

127

I

Iaidín

53

131

Xe

Xeanón

54

133

Cs

Caesium

55

137

Ba

Bairiam

56

139

La

Lantanam

57

178

Hf

Haifniam

72

181

Ta

Tantalam

73

184

W

Tungstan

74

186

Re

Reiniam

75

190

Os

Oismiam

76

192

Ir

Iridiam

77

195

Pt

Platanam

78

197

Au

Ór

79

201

Hg

Mearcair

80

204

Tl

Tailiam

81

207

Pb

Luaidhe

82

209

Bi

Biosmat

83

210

Po

Polóiniam

84

210

At

Astaitín

85

222

Rn

Radón

86

223

Fr

Frainciam

87

226

Ra

Raidiam

88

227

Ac

Achtainiam

89

261

Rf

Rutarfoirdiam

104

262

Db

Dúibniam

105

263

Sg

Seaboirgiam

106

262

Bh

Boiriam

107

265

Hs

Haisiam

108

266

Mt

Meitniriam

109

269

Ds

Darmstaidiam

110

272

Rg

Unúiniliam

111

285

Cn

Únúinbiam

112

* 58 – 71 Na Lantanóidigh
† 90 – 103 Na hAchtanóidigh

a
b^x

a = mais adamhach choibhneasta
(neasluach)
x = siombail adamhach
b = uimhir adamhach

140 Ce Ceiriam 58	141 Pr Praiséidmiam 59	144 Nd Neoidimiam 60	147 Pm Próiméitiam 61	150 Sm Samairiam 62	152 Eu Eoraipiam 63	157 Gd Gadailiam 64	159 Tb Teirbiam 65	162 Dy Diospróisiam 66	165 Ho Hoilmiam 67	167 Er Eirbiam 68	169 Tm Túiliam 69	173 Yb Itéirbiam 70	175 Lu Lúitéitiam 71
232 Th Tóiriam 90	231 Pa Prótactainiam 91	238 U Úráiniam 92	237 Np Neiptiúiniam 93	242 Pu Plútóiniam 94	243 Am Ameiriciam 95	247 Cm Cúiriam 96	245 Bk Beircéiliam 97	251 Cf Calafoirniam 98	254 Es Éinstéiniam 99	253 Fm Feirmiam 100	256 Md Meindiléiviam 101	254 No Nóbailiam 102	257 Lr Láirinciam 103