



General Certificate of Secondary Education
2015–2016

Uimhir Lárionaid

--	--	--	--	--

Uimhir Iarrthóra

--	--	--	--

Eolaíocht Teastas Dúbailte: Ceimic

Aonad C1
Ardsraith

[GSD22]

DÉARDAOIN 12 SAMHAIN 2015, MAIDIN



AM

1 uair an chloig.

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 **hocht** gceist.

EOLAS D'IARRTHÓIRÍ

Is é 70 an marc iomlán don pháipéar seo.

Léiríonn figiúirí idir lúibíní atá priontáilte ar thaobh na láimhe deise de leathanaigh na marcanna atá ag dul do gach ceist nó do gach cuid de cheist.

Measúnófar caighdeán na cumarsáide scríofa i gCeist **2(b)**.

Tá Bileog Sonraí, ina bhfuil Tábla Peiriadach na nDúl, istigh sa scrúdpháipéar seo.

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

Marc Iomlán	
-------------	--

LEATHANACH BÀN

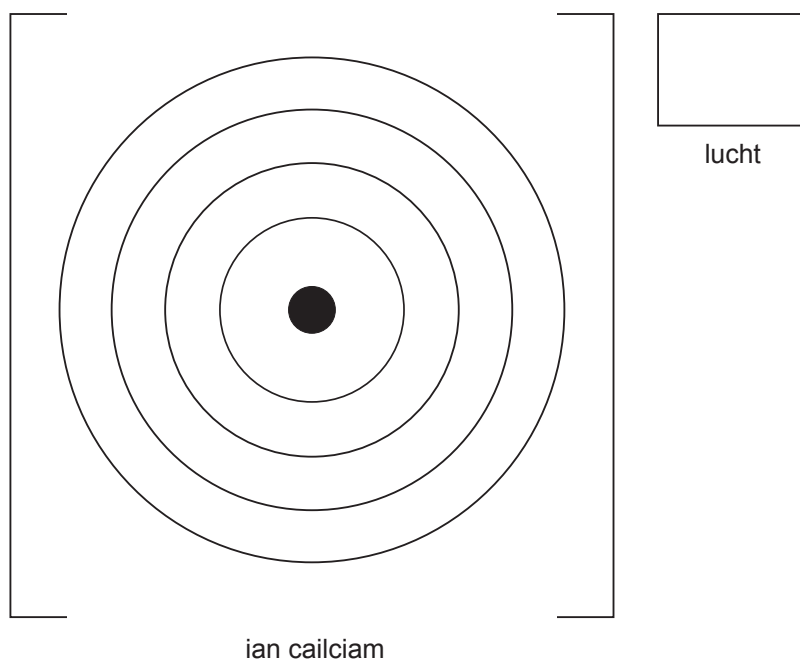
- 1 Bíonn clóiríd chailciam (CaCl_2) thuaslagtha agus hidrigincharbónáit chailciam $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ thuaslagtha i roinnt uisce buaire.

(a) Luaigh dhá chúis a bhféadfadh hidrigincharbónáit chailciam agus clóiríd chailciam a bheith ina gcomhdhúile **ianacha**.

1. _____

2. _____ [2]

(b) Tarraing cumraíocht leictreonach an **ian** chailciam agus luaigh an lucht.



ian cailciam

lucht

[2]

(c) Cá mhéad adamh ocsaigine atá san fhoirmle $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$?

_____ [1]

Is féidir sulfáit mhaighnéisiam thuaslagtha nó carbónáit photaisiam thuaslagtha a bheith i roinnt uisce buaire.

(d) Scríobh na foirmlí do shulfáit mhaighnéisiam agus do charbónáit photaisiam.

sulfáit mhaighnéisiam _____

carbónáit photaisiam _____ [2]

(e) Cad é an dath atá ar shulfáit mhaighnéisiam sholadach agus ar charbónáit photaisiam sholadach?

_____ [1]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

-
- [1]

4

H							
Li	Be	B	C	N	O	F	
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	
K Cu	Ca Zn		Ti	V As	Cr Se	Mn Br	Fe Co Ni

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

[6]

LEATHANACH BÁN

(Leanann ceisteanna ar an chéad leathanach eile)

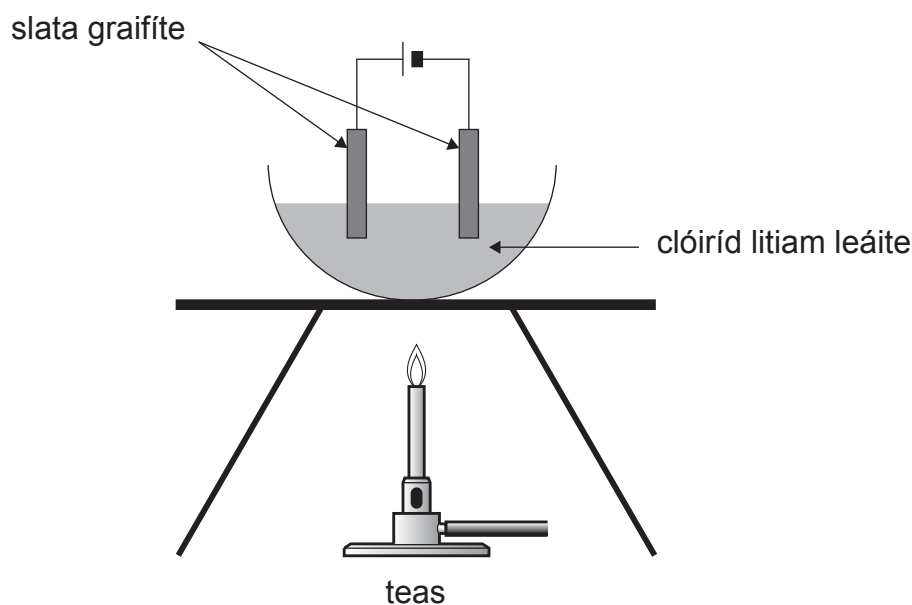
- 4 Is seoltóirí maithe leictreachais iad miotail amhail copar. Déanfaidh comhdhúile miotail, amhail clóiríd sóidiam, leictreachas a sheoladh agus iad leáite nó tuaslagtha in uisce.

(a) Comhlánaigh an tábla thíos a thugann faisnéis faoin dóigh a seolann copar agus tuaslagán clóiríd sóidiam leictreachas.

Ainm seoltóra	Ainm an chineáil cháithnín a bhogann agus a iompraíonn an lucht	Éifeacht ar an tseoltóir ag leictreachas ag dul tríd (A) Gan éifeacht (B) Dianscaoileann an seoltóir (C) Leánn an seoltóir
copar		
tuaslagán clóiríd sóidiam		

[4]

An léaráid thíos, taispeánann sí an fearas a úsáidtear sa tsaotharlann faoi choinne leictrealú clóiríd litiam leáite.



© CCEA

- (b) (i) Luaigh fáth amháin a mbaintear úsáid as graifít leis na leictreoidí seo a dhéanamh.

_____ [1]

- (ii) Scríobh leathchothromóid don imoibriú a tharlaíonn ag an chatóid nuair a dhéantar leictrealú ar chlóiríd litiam leáite.

_____ [2]

- 6 An tábla thíos, déanann sé achoimre ar na breathnuithe a rinneadh nuair a cuireadh tuaslagáin de na halaiginí le tuaslagáin de na hain hailíde.

tuaslagán hailíde halaigin	tuaslagán clóiríd photaisiam	tuaslagán bróimíd photaisiam	tuaslagán iaidíd photaisiam
clóirín		tuaslagán éadathach a éiríonn cróchdhonn	tuaslagán éadathach a éiríonn dúdhonn
bróimín	gan imoibriú		tuaslagán éadathach a éiríonn dúdhonn
iaidín	gan imoibriú	gan imoibriú	

© CCEA

- (a) Mínigh cad chuige nach n-imoibríonn tuaslagán bróimín le tuaslagán clóiríd photaisiam.

_____ [2]

- (b) Ainmnigh an **cineál** imoibrithe a tharlaíonn idir bróimíd photaisiam agus clóirín.

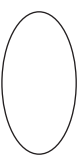
_____ [1]

- (c) Scríobh cothromóid chothromaithe **siombailí** don imoibriú idir clóirín agus iaidíd photaisiam.

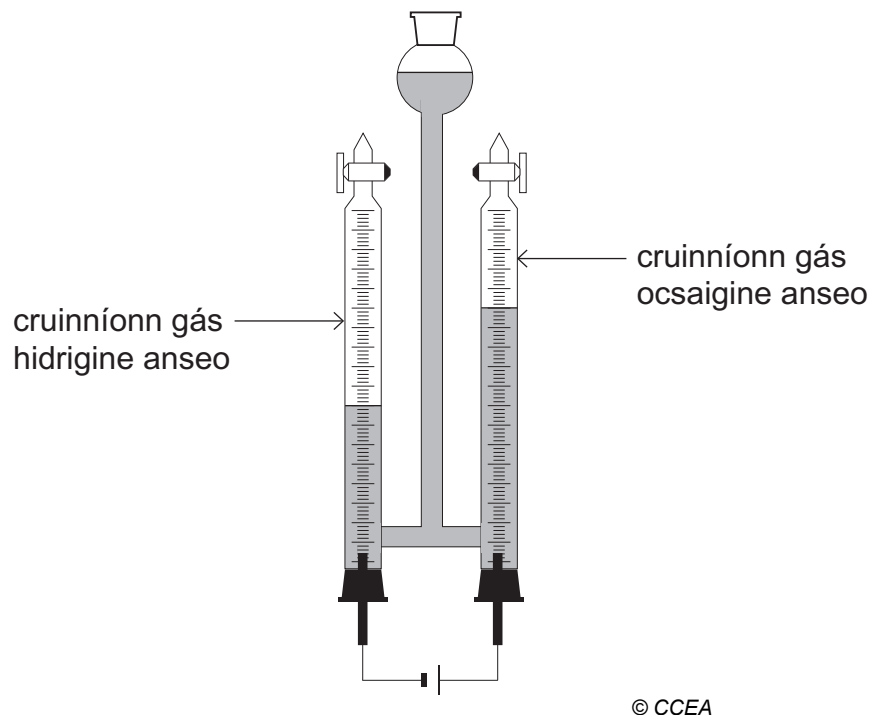
_____ [3]

- (d) Mínigh i dtéarmaí a struchtúir leictreonacha cad chuige a bhfuil airíonna ceimiceacha cosúla ag na halaiginí.

_____ [2]

Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc
	

- 7 Is féidir an fearas a thaispeántar thíos a úsáid sa tsaotharlann lena léiriú gur comhdhúil é uisce (H_2O) atá déanta de na dúile hidrigin agus ocsaigin.



- (a) Cuir síos ar thriail **cheimiceach** faoi choinne uisce.

 [3]

I léiriú amháin, rinne an t-uisce dianscaoileadh le 10 cm^3 de ghás hidrigine agus 5 cm^3 de ghás ocsaigine a fhoirmiú.

- (b) Mínigh cad chuige a raibh toirt na hidrigine a foirmíodh go díreach dhá uair níos mó ná toirt na hocsagine a foirmíodh.

 [1]

- (c) Cuir síos ar thriail faoi choinne hidrigin.

 [2]

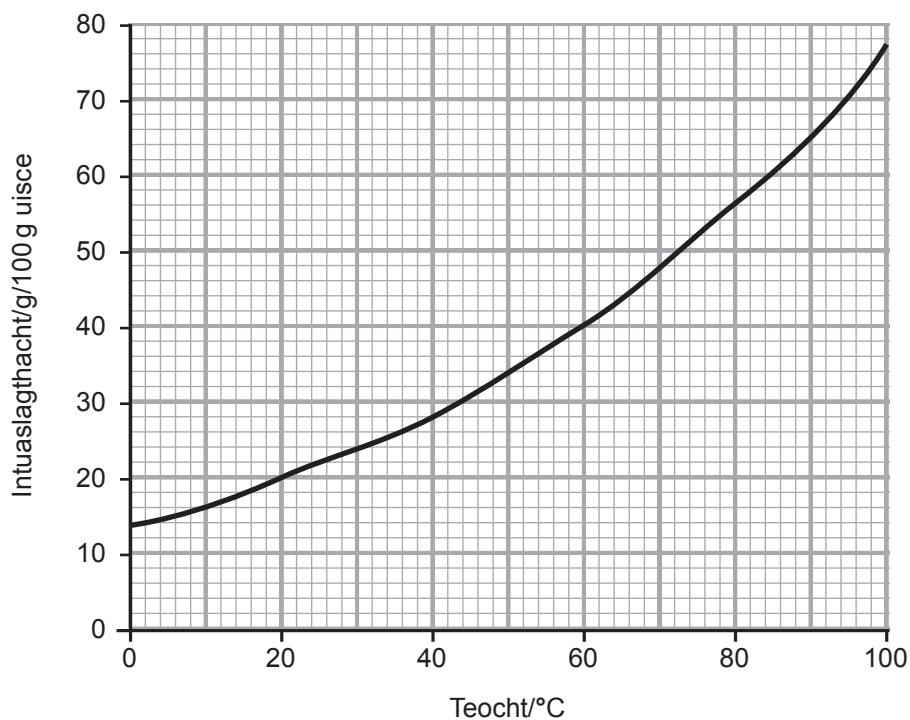
Scrúdaitheoir Amháin	
Marcanna	Athmharc

- 8 Nuair a ligtear do thuaslagán sáithithe te de shulfáit chopair(II) fuarú, foirmíonn criostail de shulfáit chopair(II) hidráitithe.

(a) Mínigh cad chuige a bhfoirmíonn criostail nuair a fhuaraítear an tuaslagán.

 [2]

Anseo thíos taispeántar an cuar intuaslagthachta do shulfáit chopair(II).



(b) Ríomh an mhais de shulfáit chopair(II) a chriostalóidh nuair a dhéantar tuaslagán sáithithe, in 20 g uisce, a fhuarú ó 82 °C go 30 °C.

_____ g [4]

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.