

Sonraíocht
Nua

Rewarding Learning

ADVANCED
General Certificate of Education
2018

Uimhir Lárionaid

--	--	--	--	--

Uimhir Iarrthóra

--	--	--	--

Ceimic

Aonad Measúnaithe A2 3

ag measúnú

Ceimic Bhreise Phraiticiúil

Leabhrán Praiticiúil A



[ACH31]

ACH31

DÉARDAOIN 10 BEALTAINÉ, 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.

Ní mór duit na ceisteanna a fhreagairt sna spásanna chuige sin.

Ná scríobh taobh amuigh den achar bhoscáilte ar gach leathanach nó ar leathanaigh bhána.

Comhlánaigh le dúch dubh amháin. **Ná scríobh le peann glóthaí.**

Freagair **gach ceann** de na **trí** cheist.

EOLAS D'IARRTHÓIRÍ

Is é 30 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.

Tá Tábla Peiriadach na nDúl (lena n-áirítear roinnt sonraí) curtha ar fáil.

Níl cead agat rochtain a bheith agat ar nótaí, ar théacsleabhair nó ar ábhar eile le cuidiú leat.

Is gá spéaclaí sábháilteachta a chaitheamh i gcónaí agus ba chóir duit a bheith cúramach le linn an scrúdaithe phraiticiúil seo.

11603.03



08ACH3101

LEATHANACH BÁN
NÁ SCRÍOBH AR AN LEATHANACH SEO

11603.03



08ACH3102

- 1 Ní mór duit an t-athrú teochta a thomhas nuair a imoibríonn tuaslagán hiodrocsaíd sóidiam le haigéad sulfarach caol.

Cuirtear na rudaí thíos ar fáil duit:

- 1 mol dm^{-3} tuaslagán hiodrocsaíd sóidiam
- 1 mol dm^{-3} aigéad sulfarach
- buiréad
- sorcóir tomhais 25 cm^3
- teirmiméadar
- cupán polaistiréine
- eascra

Ba chóir duit:

1. An buiréad a líonadh leis an aigéad shulfarach.
2. An sorcóir tomhais a úsáid le 25 cm^3 den tuaslagán hiodrocsaíd sóidiam a chur i gcupán polaistiréine atá curtha san eascra.
3. Teocht an tuaslagáin hiodrocsaíd sóidiam a thaifeadadh.
4. 5 cm^3 d'aigéad sulfarach a chur leis an tuaslagán hiodrocsaíd sóidiam, an teirmiméadar a úsáid lena shuaitheadh agus an teocht is airde a thaifeadadh.
5. An cupán a shruthlú amach le huisce dí-ianaithe.
6. Céimeanna 2–5 a dhéanamh arís, agus 10, 15, 20 agus 25 cm^3 den aigéad shulfarach a chur le samplaí difriúla 25 cm^3 de thuaslagán hiodrocsaíd sóidiam.

- (a) Taifead do chuid torthaí i dtábla.

[2]

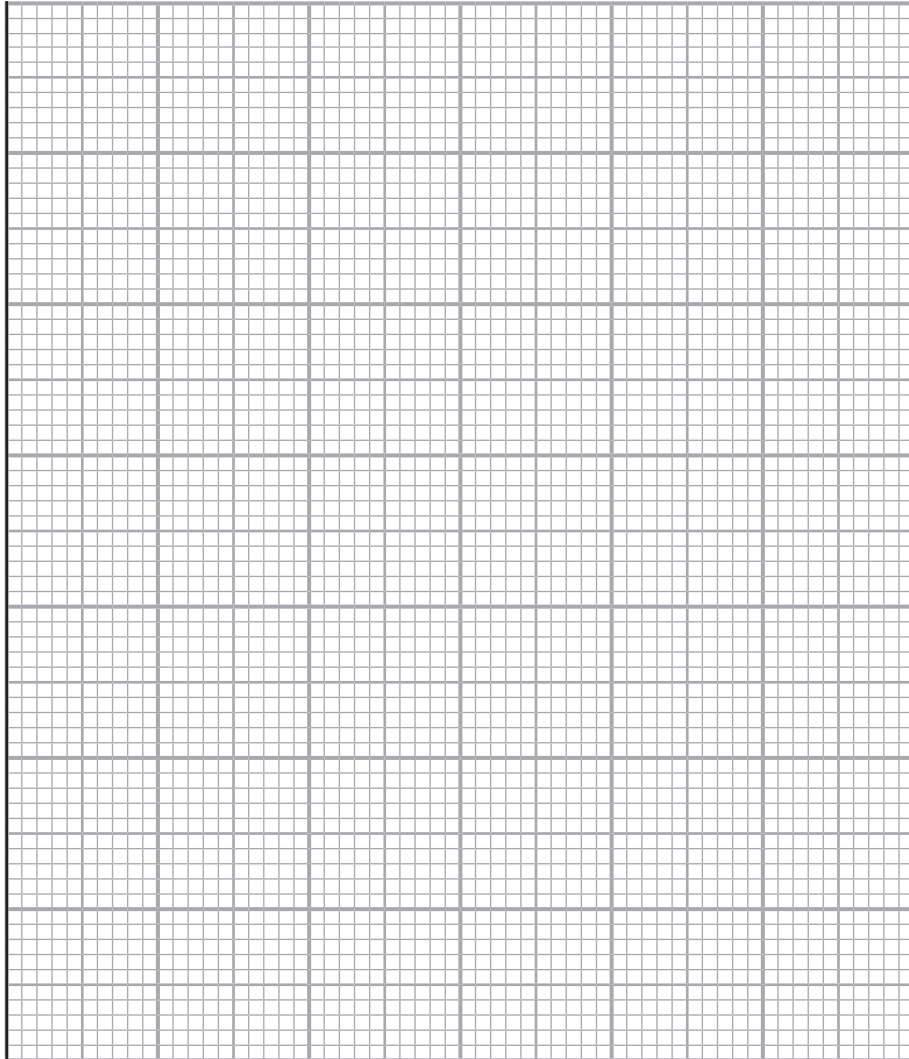
[Tiontaigh an leathanach



- (b) Cad é mar a d'aimseofa an éiginnteacht nuair a úsáidtear dhá léamh buiréid le toirt an aigéid a seachadadh ón bhuiréad a ríomh?

[2]

- (c) Breac graf den athrú teochta in aghaidh toirt aigéad sulfarach.



[4]



2 Cuirtear substaintí **A** agus **B** ar fáil duit agus ní mór duit na tástálacha seo a leanas a dhéanamh.

- (a) Cuir sampla **A** go léir i bhfeadán fiuchta agus cuir 10 cm^3 d'aigéad sulfarach caol leis. Téigh an feadán fiuchta go séimh agus cuir síos ar an méid a fheiceann tú.

_____ [1]

- (b) Doirt an tuaslagán ó (a) isteach in eascra beag, ag fágáil solad ar bith, má tá a leithéid ann, taobh thiar.

Roinn an tuaslagán go cothrom isteach i **dtrí** phromhadán agus déan na tástálacha seo a leanas.

- (i) Promhadán 1: Cuir toirt chothrom de thuaslagán hidrocсаáid sóidiam chaol leis. Cuir síos ar cad é a fheiceann tú.

_____ [1]

- (ii) Promhadán 2: Cuir tomhas spadail de mhionrabh iarainn leis agus croith an promhadán go séimh.

Luaigh **ceithre** bhreathnú.

_____ [4]

- (iii) Promhadán 3: Cuir 3 cm^3 d'aigéad hidreaclórach tiubhaithe leis agus measc an t-inneachar go séimh. Cuir síos ar cad é a fheiceann tú.

_____ [1]

[Tiontaigh an leathanach



(c) Cuir tomhas spadail de **B** i bpromhadán.

(i) Téigh an promhadán agus cuir síos ar an athrú datha a tharlaíonn.

_____ [1]

(ii) Lig don phromhadán fuarú go dtí teocht an tseomra agus cuir síos ar cad é a fheiceann tú.

_____ [1]

(d) (i) Cuir leath-thomhas spadail de **B** le feadán fiuchta agus ansin 10 cm^3 d'aigéad nítreach caol. Croith an feadán fiuchta agus cuir síos ar cad é a fheiceann tú. Coinnigh an meascán do **chuid (ii)**.

_____ [1]

(ii) Cuir 2 cm^3 de thuaslagán hiodrocsaíd sóidiam chaol leis an mheascán ó **chuid (i)**, agus 5 cm^3 breise ina dhiaidh sin. Croith an feadán fiuchta agus cuir síos ar cad é a fheiceann tú.

_____ [2]



- 3 Cuirtear trí leacht orgánacha ar fáil duit, atá lipéadaithe **X**, **Y** agus **Z**. Ní mór duit na tástálacha seo a leanas a dhéanamh ar na leachtanna agus do chuid breathnuithe féin a chur isteach leis an tábla a chomhlánú.

Tástáil	Breathnuithe		
	X	Y	Z
Cuir 2 cm ³ den leacht i bpromhadán agus cuir 2–3 cm ³ den aigéad shulfarach chaol leis agus 2 cm ³ de thuaslagán manganáit(VII) photaisiam ina dhiaidh sin. Fág an promhadán go ceann 5 nóiméad.			
Déan tástáil ar gach leacht le páipéar Táscaire Uilíoch. Taifead pH an leachta sa phromhadán.			
Cuir roinnt braonta den leacht ar chlog-ghloine agus cuir cléithín lasta go cúramach i dteagmháil leis an leacht.			
Cuir 2 cm ³ den leacht i bpromhadán agus cuir 1 cm de ribín maignéisiam leis.			

[10]

11603.03



08ACH3107

NÁ SCRÍOBH AR AN LEATHANACH SEO

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.

239498



08ACH3108



Rewarding Learning

ADVANCED
General Certificate of Education
2018

Chemistry
Assessment Unit A2 3
assessing
Further Practical Chemistry
Practical Booklet A
[ACH31]
THURSDAY 10 MAY, MORNING

**APPARATUS
AND
MATERIALS
LIST**

Advice for centres

- All chemicals used should be at least laboratory reagent specification and labelled with appropriate safety symbols, e.g. irritant.
- For centres running multiple sessions – candidates for the later session should be supplied with clean, dry glassware. If it is not feasible, then glassware from the first session should be thoroughly washed, rinsed with deionised water and allowed to drain.
- Ensure all chemicals are in date otherwise expected observations may not be seen.
- It is the responsibility of the centre to be cognisant of all health and safety issues and to carry out a thorough risk assessment. Up to date information can be obtained at www.cleapss.org.uk

Practical Examination

Each candidate must be supplied with safety goggles or glasses.

Question No. 1

Each candidate must be supplied with:

- one 50 cm³ burette of at least B quality
- a funnel
- a retort stand and clamp
- a measuring cylinder with 25 cm³ capacity
- a polystyrene cup
- a 250 cm³ beaker
- a -10°–110°C thermometer
- approximately 200 cm³ of 1 mol dm⁻³ sodium hydroxide solution labelled **dilute sodium hydroxide solution** and **corrosive/irritant**
- approximately 200 cm³ of 1 mol dm⁻³ sulfuric acid solution labelled **dilute sulfuric acid** and **corrosive/irritant**
- deionised water should be available

Question No. 2

Each candidate must be supplied with:

- a spatula
- 2 boiling tubes
- 4 test tubes
- test tube/boiling tube holder
- Bunsen burner
- small beaker
- 25 cm³ measuring cylinder
- heatproof mat
- 2 droppers
- 2 test tube stoppers
- access to a fume cupboard
- approximately 2 g of copper(II) oxide labelled **A**
- approximately 2 g of zinc oxide labelled **B**
- approximately 20 cm³ of 2 mol dm⁻³ sulfuric acid labelled **dilute sulfuric acid** and **corrosive/irritant**
- approximately 2 g of iron filings
- a bottle of concentrated hydrochloric acid in a fume cupboard labelled **concentrated hydrochloric acid** and **corrosive/irritant**
- approximately 20 cm³ of 1 mol dm⁻³ nitric acid labelled **dilute nitric acid** and **corrosive/irritant**
- approximately 50 cm³ of 2 mol dm⁻³ sodium hydroxide solution labelled **dilute sodium hydroxide solution** and **corrosive/irritant**

Question No. 3

Each candidate must be supplied with:

- 6 test tubes
- 3 wooden splints
- a test tube/boiling tube rack
- a heatproof mat
- access to Universal Indicator paper with appropriate colour chart (Johnson's, 1–11)
- Bunsen burner
- 3 watch glasses
- 2 droppers
- approximately 20 cm³ of 0.02 mol dm⁻³ potassium manganate(VII) solution labelled **potassium manganate(VII) solution** and **oxidising**
- approximately 20 cm³ of 2 mol dm⁻³ sulfuric acid labelled **dilute sulfuric acid** and **corrosive/irritant**
- 3 approximately 1 cm pieces of magnesium ribbon
- approximately 20 cm³ of propanone labelled **X** and **flammable**
- approximately 20 cm³ of ethanol labelled **Y** and **flammable**
- approximately 20 cm³ of 1 mol dm⁻³ ethanoic acid labelled **Z** and **irritant**

