



General Certificate of Secondary Education  
2018–2019

Uimhir Lárionaid

|  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|
|  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|

Uimhir Iarrthóra

|  |  |  |  |
|--|--|--|--|
|  |  |  |  |
|--|--|--|--|

# Eolaíocht Teastas Dúbailte: Ceimic

Aonad C1  
Ardsraith

[GDW22]

DÉARDAOIN 8 SAMHAIN 2018, 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 **naoi** 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 **5(a)**.

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             |          |
| 9             |          |

Marc  
Iomlán

|    |    |    |    |    |    |    |    |
|----|----|----|----|----|----|----|----|
| Li | Be | B  | C  | N  | O  | F  | Fe |
| Na | Mg | Al | Si | P  | S  | Cl | Co |
| K  | Ca |    | Ti | V  | Cr | Mn | Ni |
| Cu | Zn |    |    | As | Se | Br | Ru |
| Rb | Sr | In | Zr | Nb | Mo | I  | Rh |

**(a)** Luaigh trí dhifríocht, seachas easnamh na dtriathghás, idir an Tábla Peiriadach a d'fhorbair Mendeleev agus an Tábla Peiriadach nua-aimseartha.

1. \_\_\_\_\_

2. \_\_\_\_\_

---

[3]

**(b) (i)** Cad chuige ar dheacra é na triathgháis a aimsiú agus a shainaithint ná na dúile gásacha eile?

---

---

---

[2]

(ii) Cad é an dath atá ar ghás neoin?

---

[1]

**(a)** Míniú ina iomláine ciall an téarma “foirmliú”.

---

---

---

---

[3]

**(b)** Is cógas coitianta é bainne maignéise. Tá hiodrocsaíd mhaignéisiam dhothuaslagtha ar fuaidreamh in uisce ann.

Ainmnigh an teicníc dheighilte is cuí leis an hidrocсаáid mhaighnéisiam a dheighilt ón uisce.

---

[1]

**(c)** Nuair a chuirtear púdar hiodrocsaíd mhaighnéisiam le haigéad nítreach caol, tarlaíonn imoibriú.

Luaigh dhá bhreathnóireacht is féidir a dhéanamh san imoibriú seo.

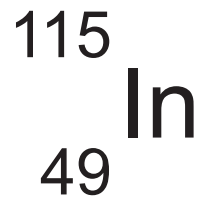
1. \_\_\_\_\_

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

| Scrúdaitheoir Amháin |          |
|----------------------|----------|
| Marcanna             | Athmharc |
|                      |          |

- 3 Tá adaimh agus iain déanta de thrí cháithnín fho-adamhacha: prótóin, leictreoin agus neodróin.

(a) Anseo thíos taispeántar faisnéis faoi adamh indiam.



- (i) Cá mhéad neodrón atá san adamh indiam seo?

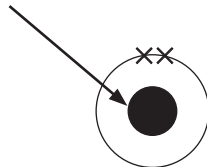
\_\_\_\_\_ [1]

- (ii) Foirmíonn indiam ian indiam(III),  $\text{In}^{3+}$ . Cá mhéad leictreon a bheadh san ian seo?

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

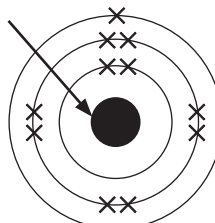
- (b) Taispeánann na léaráidí thíos roinnt adaimh agus iain dúl sa Tábla Pheiriadach. Tá siad lipéadaithe **Q**, **R**, **S**, **T**, **U** agus **V**.

3 phrótón  
4 neodrón



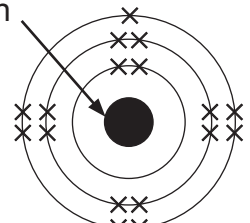
**Q**

11 phrótón  
12 neodrón



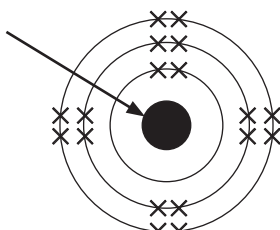
**R**

17 bprótón  
20 neodrón



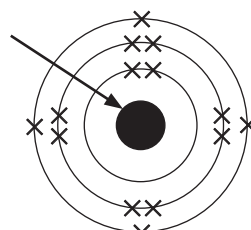
**S**

19 bprótón  
20 neodrón



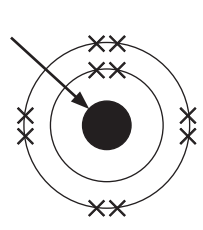
**T**

14 phrótón  
14 neodrón



**U**

8 bprótón  
8 neodrón



**V**

- (i) Comhlánaigh an tábla thíos faoi na hadaimh agus na hiain **Q** go **V**.

Tá roinnt faisnéise curtha isteach cheana féin.

| Adamh nó lan | Uimhir adamhach | Maisuimhir | Líon leictreon | Cumraíocht leictreonach |
|--------------|-----------------|------------|----------------|-------------------------|
| <b>Q</b>     | 3               |            | 2              | 2                       |
| <b>R</b>     | 11              | 23         |                | 2,8,1                   |
| <b>S</b>     |                 | 37         |                | 2,8,7                   |
| <b>T</b>     | 19              | 39         | 18             |                         |
| <b>U</b>     | 14              |            | 14             |                         |
| <b>V</b>     |                 | 16         | 10             | 2,8                     |

[4]

- (ii) Cé acu de na léaráidí, **Q**, **R**, **S**, **T**, **U** nó **V** a léiríonn iain?

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

- (c) Tá dhá iseatóp ag an dúil tailliam, tailliam-203 ( $^{203}\text{Ti}$ ) agus tailliam-205 ( $^{205}\text{Ti}$ ). Sa tábla thíos tugtar flúirse chéatadánach na n-iseatóp.

| Iseatóp                            | Flúirse chéatadánach/% |
|------------------------------------|------------------------|
| tailliam-203 ( $^{203}\text{Ti}$ ) | 30                     |
| tailliam-205 ( $^{205}\text{Ti}$ ) | 70                     |

Bain úsáid as an fhaisnéis sa tábla le máis adamhach choibhneasta tailliam a ríomh.

Taispeáin do chuid oibre.

máis adamhach choibhneasta = \_\_\_\_\_ [2]

| Scrúdaitheoir Amháin | Marcanna | Athmharc |
|----------------------|----------|----------|
|                      |          |          |

1. \_\_\_\_\_

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

---

[3]

(i) Luaigh dhá bhreathnóireacht a tharlaíonn nuair a imoibríonn potaisiam le huisce nach mbreathnaítear nuair a imoibríonn sóidiam le huisce.

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

---

---

---

[2]

12249.04

## **LEATHANACH BÁN**

**(Leanann ceisteanna ar an chéad leathanach eile)**





- (maiseanna adamhacha coibhneasta: C = 12, O = 16,  
S = 32, Fe = 56)

(i)  $\text{FeCO}_3$

---

 [1]

(ii)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

---

 [1]

- (b)** Comhlánaigh an abairt thíos.

Is é mais mhól amháin de shubstaint ina graim ná \_\_\_\_\_

---

---

[1]

## Scrúdaitheoir Amháin

|                 |                 |
|-----------------|-----------------|
| <b>Marcanna</b> | <b>Athmharc</b> |
|-----------------|-----------------|



**(a)** Cad é a chiallaíonn an téarma **nasc comhfhiúsach aonair**?

---



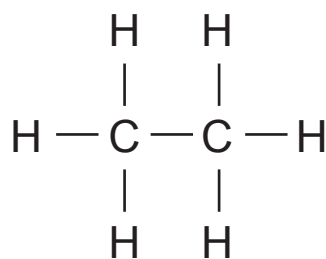
---

[1]

**(b)** Bain úsáid as léaráid phoncanna is cros leis na leictreoin **uilig** i móilín nítrigine,  $N_2$ , a thaispeáint.

[3]

**(c)** Is ceimiceán é eatán a fhaightear i ngás nádúrtha agus tá an fhoirmle  $C_2H_6$  aige. Léiríonn an léaráid thíos móilín eatáin.



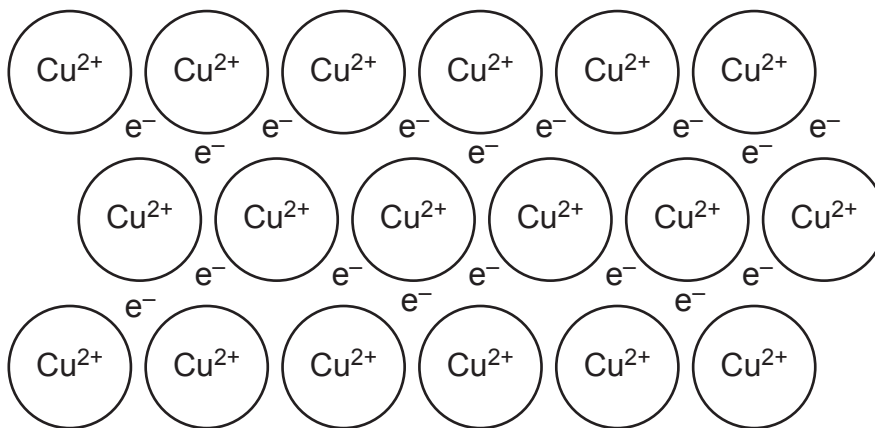
Cá mhéad nasc comhfhiúsach atá ar taispeáint sa léaráid thuas?

---

[1]

| Scrúdaitheoir Amháin |          |
|----------------------|----------|
| Marcanna             | Athmharc |
|                      |          |

**8** Taispeánann an léaráid thíos an struchtúr agus nascadh i miotal copair.



**(a)** Cad é atá léirithe le  $e^-$  sa léaráid?

---

 [2]

**(b)** Mínigh an nascadh i miotal copair.

---

---

---

---

[2]

(c) Mínigh cad chuige a seolann copar leictreachas.

---

---

---

[2]

**(d)** Mínigh cad chuige a bhfuil copar insínte.

---

---

---

[3]



---

[1]

**(b)** Mínigh ina iomláine cad chuige a gcuirtear síos ar aigéad carbónach mar aigéad lag.

---



---

[2]

**(c)** Is féidir tuaslagán d'aigéad carbónach a neodrú trí thuaslagán hiodrocsaíd sóidiam a chur leis.  
Scríobh cothromóid ianach, le siombailí staide, don imoibriú neodrúcháin.

---

[3]

## SEO DEIREADH AN SCRÚDPHÁIPÉIR

12249.04



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.