



Coimisiún na Scrúduithe Stáit State Examinations Commission

SCRÚDÚ na hARDTEISTIMÉIREACHTA, 2024

CEIMIC – GNÁTHLEIBHÉAL

DÉ MÁIRT, 18 MEITHEAMH – TRÁTHNÓNA, 2:00 go dtí 5:00

400 MARC

Freagair **ocht** gceist ar bith.
Tá gach ceist ar cómharc (50).

Ba chóir an t-eolas thíos a úsáid i do chuid ríomhaireachtaí.

Maiseanna adamhacha coibhneasta (slánaithe): H = 1, C = 12, N = 14, O = 16

Tá cead agat úsáid a bhaint as an leabhrán *Foirmlí agus Táblaí* atá faofa lena úsáid sna Scrúduithe Stáit. Is féidir cóip a fháil ón bhfeitheoir.

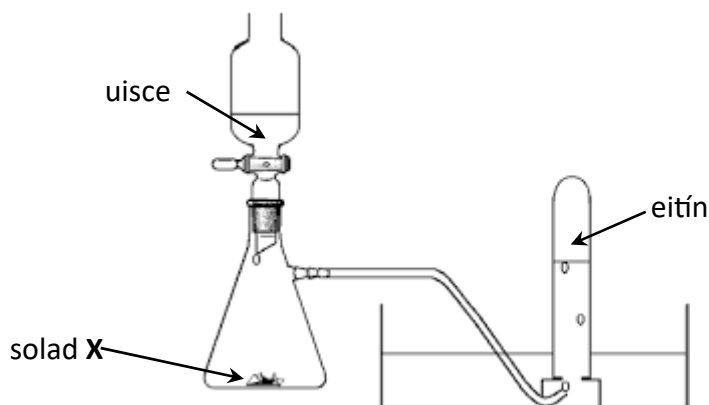
Ná tabhair an ceistpháipéar seo ar ais.

Ní chuirfear ar ais chuig
Coimisiún na Scrúduithe Stáit é.

Roinn A

Féach na treoracha ar leathanach 1 maidir le líon na gceisteanna atá le freagairt.

1. Taispeántar sa léaráid thíos an fearas a úsáidtear chun gás eitín (C_2H_2) a ullmhú sa tsaotharlann.



- (a) Is hidreacarbón neamhsháithithe é eitín.
- (i) Sa cheimic orgánach, cad is brí le neamhsháithiú?
- (ii) Cad is hidreacarbón ann? (12)
- (b) (i) Sainaithin solad X.
- (ii) Cén fáth a gcuirtear an t-uisce ina bhraonta ar X seachas ligean dó doirteadh go díreach air?
- (iii) Cad a bhreathnaítear nuair a chuirtear uisce le X?
- (iv) Luaigh airí amháin de chuid eitín a ligeann dó a bheith bailithe os cionn uisce mar a thaispeántar. (22)
- (c) (i) Déan cur síos ar a mbreathnófaí nuair a dhóitear sampla d'eitín in aer.
- (ii) Scríobh cothromóid chothromaithe cheimiceach do dhóchán eitín in ocsaigin (O_2).
- (iii) Luaigh úsáid amháin a bhaintear as eitín. (16)

2. Fuarthas tiúchan aigéid hidreaclóraigh (**HCl**) trína thoirtmheascadh le tuaslagán 0.05 M de charbónáit sóidiam (**Na₂CO₃**).

- (a) Úsáideadh an píosa fearais ar a bhfuil an lipéad **A** chun 25 cm³ díreach de **Na₂CO₃** a aistriú isteach i bhfleascán cónúil.
- (i) Sainaithin **A**.
- (ii) Déan cur síos ar an ngnás a úsáideadh chun **A** a ní agus a líonadh agus a úsáid le 25 cm³ de **Na₂CO₃** a aistriú isteach sa fhleascán cónúil. (17)



Baineadh úsáid as táscaire chun críochphointe an toirtmheasctha seo a shainaithint.

- (b) (i) Cad is brí leis an téarma críochphointe?
- (ii) Ainmnigh táscaire oiriúnach don toirtmheascadh seo.
- (iii) Luaigh an t-athrú datha a breathnaíodh.
- (iv) Luaigh dhá réamhchúram ba chóir a chomhlíonadh le toradh cruinn a chinntiú. (18)

Déantar cur síos ar imoibriú an toirtmheasctha sa chothromóid chothromaithe cheimiceach seo:



Rinneadh toirtmheascadh garbh amháin mar aon le dhá thoirtmheascadh chruinne. Taispeántar na torthaí sa tábla thíos.

An toirtmheascadh garbh	An chéad toirtmheascadh cruinn	An dara toirtmheascadh cruinn
20.9 cm ³	20.6 cm ³	20.5 cm ³

- (c) (i) Ríomh an mheántoirt de **HCl** atá ag teastáil chun an **Na₂CO₃** a neodrú.
- (ii) Ríomh tiúchan an **HCl** ina móil in aghaidh an lítir. (15)

3. Tugadh samplaí gan lipéad de chlóiríd litiam (**LiCl**), de chlóiríd sóidiam (**NaCl**) agus de chlóiríd photaisiam (**KCl**) do scoláire.

(a) Rinne an scoláire tástálacha lasrach chun na samplaí a shainaithint.

(i) Déan cur síos ar conas a d'fhéadfaí na tástálacha lasrach a dhéanamh.

(ii) Luaigh an dath a breathnaíodh ar an lasair i gcás gach salainn. (25)

(b) Tugadh samplaí de thrí chomhdhúil anaithnide eile don scoláire. Bhí na comhdhúile ar chlog-ghloiní agus na lipéid **A**, **B** agus **C** orthu. Ba iad na comhdhúile seo ná clóiríd sóidiam (**NaCl**), sulfáit sóidiam (**Na₂SO₄**) agus carbónáit sóidiam (**Na₂CO₃**).

Nuair a meascadh sampla de chomhdhúil **A** le haigéad hidreaclórach (**HCl**) caolaithe, tugadh giosáil faoi deara. Chuir an gás a táirgeadh cuma bhainniúil ar aoluisce.



(i) Tarraing léaráid lipéadaithe a thaispeánann conas a d'fhéadfaí an gás a táirgeadh a thástáil le haoluisce.

(ii) Sainaithin an gás a táirgeadh.

(iii) Sainaithin comhdhúil **A**.

Nuair a tuaslagadh sampla de chomhdhúil **B** in uisce agus é sin a mheascadh le tuaslagán de chlóiríd bhairiam (**BaCl₂**) táirgeadh deascán bán.

(iv) Sainaithin comhdhúil **B**.

(v) Sainaithin imoibrí a d'fhéadfaí a úsáid chun a dheimhniú go raibh iain chlóiríde (**Cl⁻**) i gcomhdhúil **C**. (25)

Roinn B

Féach na treoracha ar leathanach 1 maidir le líon na gceisteanna atá le freagairt.

4. Freagair **ocht** gcinn díobh seo a leanas (a), (b), (c), etc.

(50)

(a) Tá 0.095 g caiféine ($\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$) i gcupán caife. Ríomh líon na mól caiféine sa chupán seo.

(b) Cad is nasc ianach ann?

(c) Cad iad iseatóip?

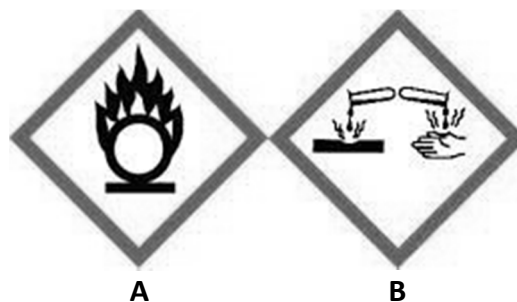
(d) Ainmnigh píosa fearais a úsáidtear chun teas dócháin comhdhúile a thomhas.

(e) Scríobh cothromóid chothromaithe cheimiceach don imoibriú idir hidrocsaíd mhaighnéisiam ($\text{Mg}(\text{OH})_2$) agus aigéad hidreaclórach chun clóiríd mhaighnéisiam (MgCl_2) agus uisce a tháirgeadh.

(f) Bhí dhá shiombail rabhaidh, ar a raibh na lipéid **A** agus **B**, ar shoitheach ceimiceán.

(i) Luaigh an ghuais cheimiceach a chuirtear in iúl leis an tsiombail **A**.

(ii) Luaigh an ghuais cheimiceach a chuirtear in iúl leis an tsiombail **B**.



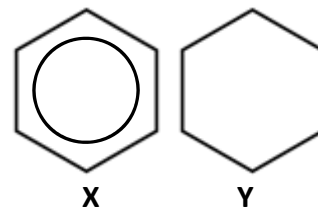
(g) Sainaithe an t-aigéad carbocsaileach a fhaightear i gcealg neantóige agus i gcealg seangáin.

(h) Déan cur síos ar a dtarlaíonn le linn na céime tosaigh i gcóireáil camrais.

(i) Nuair a dhéantar méid beag d'úraitheoir aeir a spraeáil i seomra, braitear é i ngach cuid den seomra go luath. Mínigh cén fáth a dtarlaíonn sé seo.

(j) Sainmhínigh ocsaídiú i dtéarmaí traschur leictreon.

(k) Léirítear hidreacarbóin fháinneacha ina bhfuil sé adamh carbóin leis na struchtúir mhóilíneacha **X** agus **Y** ar aon. Cé acu ceann de na hidreacarbóin seo ar comhdhúil aramatach é?



(l) Freagair páirt **A** nó páirt **B**.

A Minigh an téarma “próiseas leanúnach” sa cheimic thionsclaíoch.

nó

B Ainmnigh an t-eolaí sa phictiúr a d'úsáid criostalagrafaíocht X-ghathach chun struchtúr vitimín B12 a aimsiú.



5. Taispeántar luachanna leictridhiúltachta na ndúl sa tábla peiriadach ar leathanach 81 den leabhrán *Foirmlí agus Táblaí*. Taispeántar cuid den tábla seo sa léaráid thíos.

1																	18
1 H 2.20	2 He --																
3 Li 0.98	4 Be 1.57											13 B 2.04	14 C 2.55	15 N 3.04	16 O 3.44	17 F 3.98	18 Ne --
11 Na 0.93	12 Mg 1.31											13 Al 1.61	14 Si 1.90	15 P 2.19	16 S 2.58	17 Cl 3.16	18 Ar --
19 K 0.82	20 Ca 1.00	21 Sc 1.36	22 Ti 1.54	23 V 1.63	24 Cr 1.66	25 Mn 1.55	26 Fe 1.83	27 Co 1.88	28 Ni 1.91	29 Cu 1.90	30 Zn 1.65	31 Ga 1.81	32 Ge 2.01	33 As 2.18	34 Se 2.55	35 Br 2.96	36 Kr --

Tagann méadú ar luachanna leictridhiúltachta trasna peiriaid den tábla peiriadach.

- (a) (i) Cad is brí leis an téarma leictridhiúltacht?
- (ii) Mínigh cén fáth a dtagann méadú sna luachanna leictridhiúltachta trasna peiriaid.
- (iii) Déan cur síos ar an treocht sna luachanna leictridhiúltachta síos grúpa.
Mínigh cén fáth a dtarlaíonn an treocht seo. (22)
- (b) Is gás ceaptha teasa é trífhluairíd nítrigine (**NF₃**).
- (i) Ainmnigh gás ceaptha teasa eile.
- (ii) Scríobh an chumraíocht leictreon in adamh nítrigine (**N**).
- (iii) Scríobh an chumraíocht leictreon in adamh fluairín (**F**).
- (iv) Tarraing léaráid poncanna agus cros chun an t-eagar ar na fiúsleictreoin i móilín de **NF₃** a thaispeáint.
- (v) Úsáid an tábla a thaispeántar thuas chun an difríocht leictridhiúltachta idir **N** agus **F** a ríomh.
- (vi) Úsáid do fhreagra ar (v) chun an cineál nasctha idir na hadaimh fluairín agus an t-adamh nítrigine in **NF₃** a thuar.
- (vii) Mol cruth a d'fhéadfadh a bheith ag móilín ina bhfuil 4 adamh, amhail **NF₃**. (28)

6. (a) Úsáidtear gás peitríliam leachtaithe (LPG) mar bhreosla i roinnt fearas teasa agus cócaireachta. Bíonn isiméirí a bhfuil an fhoirmle mhóilíneach C_4H_{10} acu i láthair in LPG.
- (i) Cad iad isiméirí?
 - (ii) Tarraing an struchtúr móilíneach atá ag gach ceann den dá isiméir a bhfuil an fhoirmle mhóilíneach C_4H_{10} acu, agus bíodh gach adamh agus gach nasc san áireamh.
 - (iii) I gcás gach struchtúir a tharraing tú in (ii), breac síos an t-ainm córasach IUPAC atá ar an isiméir.
 - (iv) Sainaithin comhpháirt de LPG nach bhfuil an fhoirmle mhóilíneach C_4H_{10} aici.
 - (v) Sainaithin na comhdhúile ina bhfuil sulfar agus ar féidir iad a chur leis an LPG chun boladh gránna a thabhairt dó mar rabhadh sceite. (25)

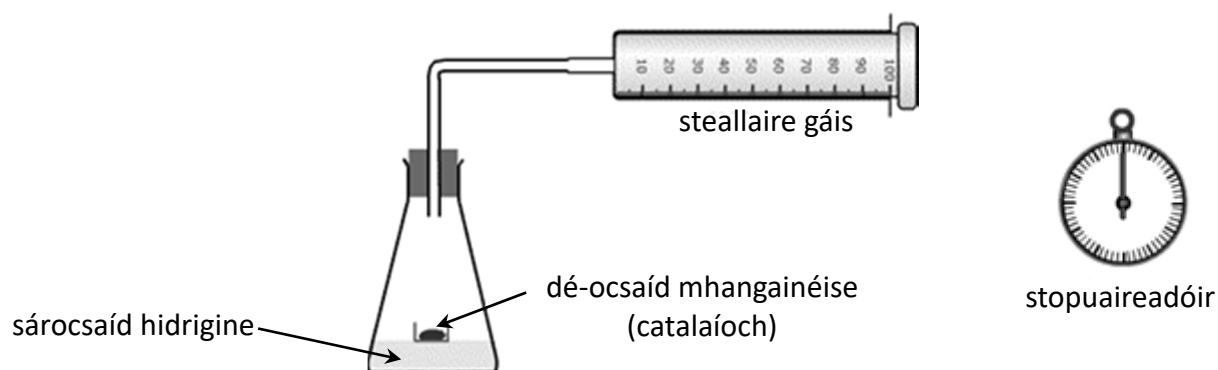
- (b) Breosla is ea peitreal E10 ina bhfuil suas le 10% bitheatánóil. In 2023, tháinig peitreal E10 in áit an pheitрил E5 in Éirinn.

Tá uimhreacha difriúla ochtáin ag peitreal E10 agus peitreal E5.

- (i) Cad is brí leis an téarma uimhir ochtáin?
- (ii) Luaigh dhá bhealach ar féidir uimhir ochtáin bhreosla a mhéadú.
- (iii) Mínigh an tábhacht a bhaineann leis na comhdhúile heaptán agus 2,2,4-trímheitilpeantán maidir leis an uimhir ochtáin.
- (iv) Faightear peitreal ó dhriogadh codánach amhola. Luaigh airí amháin atá i gcoiteann ag na móilíní sa chodán peitрил. (25)



7. Úsáideadh an fearas thíos chun imscrúdú a dhéanamh ar ráta dianscaoilte sárocsaíde hidrigine (H_2O_2) agus dé-ocsaíd mhangainéise in úsáid mar chatalaíoch.



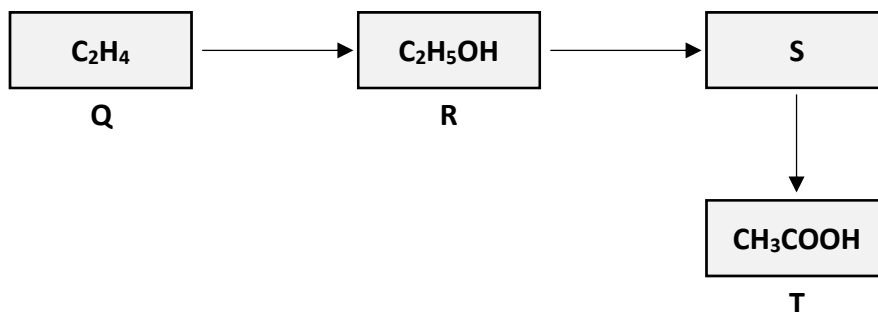
Bailíodh an gás ocsaigine (O_2) a táirgeadh sa steallaire gáis.

Taispeántar na torthaí sa tábla thíos.

Am (nóiméid)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18
Toirt de O_2 (cm^3)	0	29	48	63	73	81	87	90	92	92

- (a) (i) Sainmhínigh ráta imoibriúcháin.
(ii) Tarraing graf ar ghrafpháipéar chun a thaispeáint conas mar a athraíonn an toirt de O_2 a táirgeadh le ham.
(iii) Úsáid do ghraf chun an toirt d'ocsaigin a bailíodh sna chéad 7 nóiméad a mheas.
(iv) Ríomh an meánráta imoibriúcháin sna chéad 4 nóiméad. (27)
- (b) (i) Mínigh cén fáth a moillíonn an t-imoibriú agus é ag dul chun cinn.
(ii) Fuarthas na torthaí sa tábla thuas agus púdar mín de dhé-ocsaíd mhangainéise in úsáid. Cén difear a d'fhéadfadh a bheith ar an ráta imoibriúcháin dá n-úsáidfí an mhais chéanna de dhé-ocsaíd mhangainéise ach i bhfoirm piollairí móra? Mínigh do fhreagra. (14)
- (c) Tá einsím san ae ar féidir léi sárocsaíd hidrigine a dhianscaoileadh.
(i) Cad is einsím ann?
(ii) Ainmnigh einsím. (9)

8. Déan staidéar ar an scéim imoibriúcháin thíos agus freagair na ceistanna a leanas.



- (a) (i) Eitéin is ea comhdhúil **Q**. Ainmnigh an tsraith homalógach lena mbaineann comhdhúil **Q**.
 (ii) Ainmnigh comhdhúil **R**.
 (iii) Ainmnigh comhdhúil **T**.
 (iv) An rangaítear tiontú comhdhúil **Q** go comhdhúil **R** mar imoibriú suimiúcháin, imoibriú malartaithe nó imoibriú díbeartha? (18)
- (b) Aildéad is ea comhdhúil **S**. Imoibríonn sé le himoibrí Fehling chun comhdhúil **T** a tháirgeadh.
 (i) Sainaithin comhdhúil **S**.
 (ii) Tarraing struchtúr móilíneach chomhdhúil **S**, gach adamh agus gach nasc san áireamh.
 (iii) Déan cur síos ar an athrú datha a tharlaíonn nuair a imoibríonn comhdhúil **S** le himoibrí Fehling.
 (iv) Sainaithin an dúil mhiotail in imoibrí Fehling is cúis leis an athrú datha a breathnaíodh. (21)
- (c) Táirgtear gás nuair a chuirtear píosa glan de ribín maignéisiam (**Mg**) isteach i bpromhadán ina bhfuil tuaslagán de chomhdhúil **T**.
 (i) Ainmnigh an gás a tháirgtear.
 (ii) Cad a bhreathnaítear nuair a choinnítear fáideog lasta ag béal an phromhadáin? (11)

9. (a) (i) Céard is bun láidir ann?
(ii) Nuair a imoibríonn bun láidir le haigéad láidir, tarlaíonn imoibriú neodrúcháin. An mbeifeá ag súil go n-ionsúfaí nó go scaoilfí teas le linn neodrúcháin? (9)
- (b) Tarlaíonn imoibriú neodrúcháin idir 0.01 M d'aigéad hidreaclórach (**HCl**) agus 0.01 M tuaslagáin de hiodrocsaíd sóidiam (**NaOH**).
(i) Sainmhínigh pH.
(ii) Ríomh pH an **HCl**.
(iii) Ríomh pH an tuaslagáin de **NaOH**.
(iv) Tabhair breac-chuntas ar theorainn amháin a bhaineann leis an scála pH. (18)
- (c) Tá na téarmaí a leanas fágtha ar lár ón tábla thíos ina ndéantar cur síos ar na céimeanna i gcóireáil uisce.

clóiríniúchán scagachán flocasúchán fluairídiúchán
coigeartú pH dríodró criathrú

I do fhreagarleabhar, scríobh síos an téarma a chomhfhreagraíonn do na litreacha **A** go **G**.

Céim	Cur síos
Céim A	Seoltar an t-uisce trí mhogall sreinge chun aon smionagar atá ar snámh a bhaint.
Céim B	Cuirtear ceimiceáin leis an uisce a éascaíonn teacht le chéile na solad beag crochta.
Céim C	Ligtear do na solaid chrochta síothlú go dtí an bun in umair mhóra.
Céim D	Seoltar an t-uisce trí ghrinneall gainimh chun solaid chrochta a bhaint.
Céim E	Maraítear miocrorgánaigh díobhálacha a bhíonn san uisce.
Céim F	Cuirtear ceimiceáin leis an uisce a d'fhéadfadh cabhrú le fiacra a neartú.
Céim G	Cuirtear méideanna beaga aigéid nó buin leis an uisce.

(23)

10. Freagair **dhá** cheann ar bith de pháirteanna (a), (b) agus (c).

(2 × 25)

- (a) Comhdhúil orgánach atá in ilstríaitin (*multistriatin*) a scaoileann ciaróg bhaineannach choirte an leamháin nuair a thagann sí ar fhoinse mhaith bia.

(i) Mínigh an téarma a bhfuil líne faoi.

Fuarthas amach trí anailís go raibh sampla de ilstríaitin comhdhéanta de 70.59 % carbóin, 10.59 % hidrigine agus 18.82 % ocsaigine de réir maise.

(ii) Ríomh foirmle eimpíreach ilstríaitine.

(iii) Is é 170 an mhais mhóilíneach choibhneasta atá ag ilstríaitin. Ríomh an fhoirmle mhóilíneach atá aici.

(iv) Sainaithin comhdhúil cheimiceach arb ionann a foirmle mhóilíneach agus a foirmle eimpíreach.

(25)

- (b) Scrúdaigh an chothromaíocht a chuirtear in iúl sa chothromóid chothromaithe cheimiceach seo:



Tá dath dúdhonn ar dhé-ocsáid nitrigine (NO_2). Tá teatrocsaíd dénitrigine (N_2O_4) gan dath.

(i) Scríobh slonn an tairisigh cothromaíochta (K_c) don chothromaíocht seo.

Ligtear do mheascán de NO_2 agus N_2O_4 cothromaíocht a bhaint amach.

Tá dath donn éadrom ar an meascán.

(ii) Cad a bhreathnófaí sa mheascán cothromaíochta dá méadófaí an teocht? Cosain do fhreagra.

(iii) Cad a bhreathnófaí sa mheascán cothromaíochta dá méadófaí an brú? Cosain do fhreagra.

(25)

- (c) In Éirinn, faightear leibhéil arda radón-222 ($^{222}_{86}\text{Rn}$) in áiteanna amhail Gaillimh agus Cill Mhantáin ina bhfuil an-chuid den chloch eibhir.

Tá leathré de thart ar 3.8 lá ag radón-222 atá ar an iseatóip is cobhsaí de chuid radóin. Meathann sé trí alfa-cháithnín a astú.

(i) Mínigh an téarma a bhfuil líne faoi.

(ii) Cé mhéad prótón atá i láthair in adamh $^{222}_{86}\text{Rn}$?

(iii) Cé mhéad neodrón atá i láthair in adamh $^{222}_{86}\text{Rn}$?

(iv) Cé mhéad leictreon atá i láthair in adamh neodrach $^{222}_{86}\text{Rn}$?

(v) Cad is alfa-cháithnín ann?

(vi) Luaigh airí amháin de chuid alfa-cháithnín.

(25)



11. Freagair **dhá** cheann ar bith de pháirteanna (a), (b), (c) agus (d).

(2 × 25)

- (a) (i) Ainmnigh an t-eolaí Briotanach a mhol samhail den adamh mar sféar de lucht deimhneach agus leictreoin neadaithe ann, ar a dtugtar samhail na maróige Nollag freisin.
- (ii) Ainmnigh an t-eolaí Nua-Shéalannach a mhol gur spás folamh is mó atá san adamh agus núicléas dlúth ina lár, mar thoradh ar a thurgnaimh le scragall óir.
- (iii) Ainmnigh an t-eolaí Rúiseach a mhol an dlí peiriadach agus a chruthaigh tábla peiriadach de dhúile.
- (iv) Mínigh conas a chuirtear na dúile in ord i dtábla peiriadach an lae inniu.
- (v) Tugtar na miotail alcaile ar na dúile i ngrúpa 1 den tábla peiriadach lena n-áirítear litiam (**Li**), sóidiam (**Na**) and potaisiam (**K**).
Luaigh airí amháin atá i gcoiteann ag na dúile seo.
- (vi) Tugtar na triathgháis ar na dúile i ngrúpa 18 den tábla peiriadach lena n-áirítear héiliam (**He**), neon (**Ne**) and argón (**Ar**).
Déan cur síos ar a bhfuil i gcoiteann ag struchtúr leictreonach na ndúl seo. (25)
- (b) (i) Ainmnigh an t-eolaí Éireannach a mhol an dlí ina gcuirtear síos ar an gcoibhneas idir brú (*P*) agus toirt (*V*) i mais sheasta gáis ag teocht thairiseach (*T*).
- (ii) Ainmnigh an t-eolaí Francach a mhol an dlí ina gcuirtear síos ar an gcoibhneas idir toirt (*V*) agus teocht (*T*) i mais sheasta gáis ag brú tairiseach (*P*).
- (iii) Scríobh an chothromóid do chomhdhlí na ngás.
- (iv) Fuarthas gur 253 cm³ an toirt a líon sampla de ghás ag teocht 300 K agus ag brú 95 kPa.
Ríomh an toirt a líonfadh an gás ag teocht 350 K agus brú 105 kPa. (25)
- (c) (i) Mínigh cad is brí leis an téarma crómatagrafaíocht.
- (ii) Déan cur síos ar conas a d'fhéadfaí crómatagrafaíocht a úsáid chun meascán de tháscairí ceimiceacha a dheighilt. (D'fhéadfadh léaráid lipéadaithe cabhrú le do fhreagra.)
- (iii) Is modh forbartha ionstraimeach é HPLC ina n-úsáidtear crómatagrafaíocht le substaintí a dheighilt. Cad is brí le HPLC?
- (iv) Ainmnigh modh ionstraimeach amháin eile deighilte nó anailíse. (25)

(d) Freagair páirt **A** nó páirt **B**.

- A**
- (i) Ainmnigh tionscal ceimiceán ar a ndearna tú staidéar.
 - (ii) Sainaithin na hamhábhair a úsáidtear don tionscal seo.
 - (iii) Déan cur síos ar na próisis rialaithe cáilíochta don tionscal seo.
 - (iv) Déan cur síos ar aon cheisteanna sábháilteachta don tionscal seo.
 - (v) Luaigh toisc amháin a chuirtear san áireamh agus suíomh á roghnú don tionscal seo.
- (25)

nó

- B**
- (i) Luaigh dhá dhifríocht idir miotail agus neamh-mhiotail.
 - (ii) Cad is cóimhiotal ann?
 - (iii) Luaigh sampla amháin de chóimhiotal.
 - (iv) Luaigh comhdhéanamh an chóimhiotail atá ainmnithe agat.
 - (v) Mol cúis ar féidir go mbeadh cóimhiotail níos úsáidí ná miotail.
- (25)

Níl aon ábhar scrúdaithe ar an leathanach seo.

Admhálacha

Íomhánna

An íomhá ar leathanach 4	wikipedia.org
Na híomhánna ar leathanach 5	stackoverflow.com ; npg.org.uk
An íomhá ar leathanach 7	alamy.com
An íomhá ar leathanach 11	gsi.ie

Ná tabhair an ceistpháipéar seo ar ais.

Ní chuirfear ar ais chuig
Coimisiún na Scrúduithe Stáit é.

Fógra cóipchirt

D'fhéadfadh sé go bhfuil téacsanna nó íomhánna sa scrúdpháipéar seo nach é Coimisiún na Scrúduithe Stáit úinéir an chóipchirt orthu, agus d'fhéadfadh sé gur athchóiríodh iad chun críche an mheasúnaithe gan cead na n-údar a fháil roimh ré. Ullmhaíodh an scrúdpháipéar seo de réir Alt 53(5) den *Acht um Chóipcheart agus Cearta Gaolmhara, 2000*. Ní údaraítear aon úsáid dá éis chun aon chríche ach amháin chun na críche dá bhfuil sé beartaithe. Ní ghlacann an Coimisiún aon dliteanas as sárú ar bith ar chearta tríú páirtí a eascraíonn as dáileadh ná as úsáid neamhúdaraíthe an scrúdpháipéir seo.

An Ardteistiméireacht – Gnáthleibhéal

Ceimic

Dé Máirt, 18 Meitheamh

Tráthnóna, 2:00 – 5:00