



Coimisiún na Scrúduithe Stáit
State Examinations Commission

AN ARDTEISTIMÉIREACHT 2010

**AISTRIÚCHÁN
AR SCÉIM MHARCÁLA**

CEIMIC

GNÁTHLEIBHÉAL

Réamhrá

Ba chóir na pointí seo a leanas a chur san áireamh agus an scéim mharcála á leanúint.

1. I go leor cásanna ní luaitear ach príomhnathanna ina bhfuil an t-eolas agus na smaointe iontu nach mór a bheith ar fáil i bhfreagra an iarrthóra d'fhoinn na marcanna a chuirtear i leith an fhreagra a ghnóthú.
2. Níl deireadh ráite leis an gcur síos, na modhanna oibre ná an sainmhíniú a luaitear sa scéim agus tá glacadh le freagraí cruinne eile.
3. Is leis an gcomhthéacs agus leis an modh ina gcuirtear an cheist a leagtar amach cé chomh mion agus is gá ceist ar bith a fhreagairt, chomh maith leis an lín marcanna a luaitear leis an bhfreagra ar an bpáipéar scrúdaithe agus dá bharr sin, d'fhéadfadh an t-éileamh athrú ó bhliain go bliain in aon chás ar bith.
4. Is léiriú an cló trom ar na pointí riachtannacha nach mór a bheith i bhfreagra an iarrthóra. Is malairtí iad na focail, nathanna nō abairtí a gcuirtear soladas (/) etarthy agus an glacadh céanna le haon cheann acu. Focal nō nath faoi chló trom, idir lúibíní is beagán malartach é a bhfuil an glacadh céanna leis agus atá leis an bhfocal nō an nath a théann roimhe. Cé nach luaitear ach príomhfhocail agus príomhnathanna sa scéim mharcála ní mór iad a chur i láthair i bhfreagraí sa chomhthéacs ceart má tá marcanna iomlána le gnóthú.
5. Tá an glacadh céanna, go ginearálta, le hainm nō le foirmle na ndúil nō na gcomhdhúl ach amháin sa chás go n-iarrtar go sonrach an t-ainm nō an fhoirmle sa cheist a chuirtear. Ina ainneoin sin, i roinnt cásanna arb é an t-ainm a iarrtar, is féidir glacadh leis an bhfoirmle mar mhalaire air sin.
6. Caillfear marc amháin i leith gach botún uimhríochta i mbun ríomhaireachta ag iarrthóir.

Scéim Mharcála Imlíneach

Ocht gceist ar an iomlán le freagairt. Ní foláir **dhá cheist** ar a laghad a fhreagairt as Roinn A.

Roinn A

Ceist 1

(a), $(5 + 3)$; (b), (3) , (3) ; (c), $[6 + (3 \times 3)]$; (d), $(9 + 3)$; (e), (3×3)

Ceist 2

(a), $(5 + 3)$; (b), $(6 + 3)$; (c), (3) , (3) ; (d), $(9 + 3)$; (e), (6) ; (f), (9)

Ceist 3

(a), $[(3 \times 3) + (3 \times 3)]$; (b), $[(4 \times 6) + (2 \times 4)]$

Roinn B

Ceist 4

Ná hocht mír is airde scór a chomhaireofar.

Marc breise amháin le cur le gach aon cheann den chéad dá mhír ar a ngnóthaítear na marcanna is airde.

(a), (6) ; (b), (2×3) ; (c), (2×3) ; (d), (6) ; (e), (6) ; (f), (6) ; (g), (6) ; (h), (2×3) ; (i), (6) ; (j), (2×3) ; (k), (2×3)

Ceist 5

(a), (5) , $[6 + (2 \times 3)]$; (b), (3) , (3) , (2×3) ; (c), (2×3) , (6) ; (d), (2×3) , (3)

Ceist 6

(a), (5) , (2×3) ; (b), (2×3) ; (c), $[9 + (2 \times 3)]$; (d), $(9 + 6 + 3)$

Ceist 7

(a), $(5 + 3)$; (b), (2×3) ; (c), (3×3) ; (d), (3) , (6) ; (e), $[9 + (3 \times 3)]$

Ceist 8

(a), (5) ; (b), $(9 + 3)$; (c), (6) ; (d), (2×3) , (6) , (3) , (3) ; (e), (2×6)

Ceist 9

(a), $(3 + 2)$, (2×3) , (6) , (2×6) ; (b), $[9 + 6 + (2 \times 3)]$

Ceist 10

(a); (i), $(4 + 3)$; (ii), (6) ; (iii), (6) , (6)

(b); (i), $(4 + 3)$; (ii), (6) ; (iii), $[6 + (2 \times 3)]$

(c); (i), $(4 + 3)$; (ii), (6) ; (iii), $(9 + 3)$

Ceist 11

(a); (i), (4) ; (ii), $(6 + 3)$; $(6 + 3)$; (iv), (3)

(b); $[9 + 6 + 4 + (2 \times 3)]$

(c) **A**; (i), (6) ; (ii), (6) ; (iii), (6) ; (iv), $(4 + 3)$

B; (i), $(4 + 3)$; (ii), (3) ; (iii), (3) ; (iv), (3×3) ; (v), (3)

Ceist 1

- (a) Ainmnigh: **Eatánól**
Foirmle: **C_2H_5OH / CH_3CH_2OH** (5+3)
- (b) Sainaithin: **Ocsaíd alúmanaim / Al_2O_3** (3)
Cur Síos: **Solad Bán** (3)
- (c) (i): **In íochtar an phromhadáin**
(ii): **I lár an phromhadáin**
(iii): **Faoin solad**
Conas: **Olann Ghloine** [6 + (3 × 3)]
- (d) Cén réamhchúram: **An seolheadán seachadta a bhaint amach as an umar uisce**
Cad a tharlaíonn: **Súnn siar / scoiltfeadh an promhadán** (9+3)
- (e) Cén dath: **Dul ó chorcra (bándearg) go gan dath** [Tabhair 3 do dhídhathú]
Cén t-eolas.: **Neamhsháithithe** (3×3)

Ceist 2

- (a) Ainmnigh: **A: Buidéal Níocháin**
B: Fleascán toirtmhéadrach (5+3)
- (b) Mínigh: (i): **Ceann a bhfuil a thiúchan(beacht) ar eolas**
(ii): **Substaint ar féidir tuaslagán, ag a bhfuil tiúchan beacht, a dhéanamh as //**
Substaint atá cobhsaí, le fáil íon agus intuaslagtha san uisce (6 +3)
- (c) Cad: **Nach bhfuil aon uisce criostalúcháin ann** (3)
Tabhair: **Cobhsaí / le fáil íon / intuaslagtha san uisce** (3)
- (d) Cur síos: **Rinseáil an t-easca (clog-ghloine, slat ghloine) isteach sa fhleascán toirtmhéadrach //**
An fleascán toirtmhéadrach a líonadh //
Taobhanna an fhleascáin toirtmheasctha a ní [aon 2(9+3)]
- (e) Taispeáin: **5.3 ÷ 106 = 0.05** (6)
[Ceadáigh 3 mharc faoi a theacht ar M_r de 106]
- (f) Ríomh.: **0.09 M** (9)

$$\frac{27.5 \times M}{2} \stackrel{(3)}{=} \frac{25.0 \times 0.05}{1} \stackrel{(3)}{=}$$

Tiúchan = **0.09 M** (3)

Ceist 3

(a) Tabhair: **Tóireadóir glan / cuir cléithní** ar bogadh thar oíche //
Sáigh tóireadóir (cléithín) i dtuaslagán **salainn //**
Sáigh tóireadóir (cléithín) sa chuid is teo (barr an chóin ghoirm) den **lasair Bunsen**
agus breathnaigh an dath (3×3)

Litiam: **Corcairdhearg / dearg**
Sóidiam: **Buí / oráiste**
Potaism: **Liathchorcra / corcra** (3×3)

(b) (i): ian: **Níotráit / NO₃⁻**

breathn.: **Fáinne donn**

(ii): ian: **Clóiríd / Cl⁻**

breathn.: **Deascán bán**

(iii): ian: **Sulfáit/ SO₄²⁻**

breathn.: **Deascán bán**

$[(4 \times 6) + (2 \times 4)]$

Ceist 4

Marc breise amháin le cur le gach aon cheann den chéad dá mhír ar a ngnóthaítear na marcanna is airde.

- (a) Ainmnigh: **Rutherford** [Glac le Geiger nó Marsden] (6)
- (b) Luaign: **Curtha in ord de réir meáchan adamhach // bearnaí fágtha do dhúile gan aimsiú // d'ais iompaigh roinnt péirí dúl // gan triathgháis(2 × 3)**
- (c) Sainmhínigh: **Péire(í) leictreon // comhroinnte** (2 × 3)
- (d) Tabhair: **Ruaimeanna a scaradh // tástáil drugaí // comhdhúil a aithint// teicníc íonúcháin** (6)
- (e) Cad: **Teitrihéidreach** (6)
- (f) Cad: **Déanmhaíocht deascáin //dhonn rua//dearg** (6)
- (g) Idirdhealaigh.: **Is féidir fáil réidh le cruas neamhbhuan trí fiuchadh.** (6)
- (h) Ainmnigh: **Toirt // teocht** (2 × 3)
- (i) Scríobh:
$$\frac{[\text{CO}] \cdot [\text{H}_2]^3}{[\text{CH}_4] \cdot [\text{H}_2\text{O}]}$$
 (6)
[Cedaítear 3 mharc ar an leath uachtair nó ar an leath iochtair a bheith ceart nó 3 mharc má bhíonn sé bunoscionn]
- (j) Ainmnigh: **Teirmiméadar**
Cad: **Polaistiréin** (2 × 3)
- (k) Liostaigh: **Infreastruchtúr // líon lucht oibre a bheadh ar fáil // amhábhair // rochtain ar an margadh // buntáistí cánach** (2 × 3)
nó
Mínigh: **Meascán miotal** [nó miotal le dúil eile mar carbón]
Sampla.: **Cruach // cré-umha // prás // sádar // péatar** (2 × 3)

Ceist 5

(a) Ainmnigh: **Dalton** (5)

Mínigh: **D'fhéadfadh adaimh den dúil chéanna mais éagsúil a bheith acu //**

e.g. carbón-12 & carbón-14 dá bhrí sin ní raibh dearbhú Dalton ceart //

Téarma: **Iseatóip** [6+(2 × 3)]

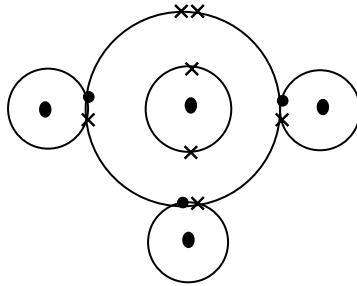
(b) Luaigh: N: 3 (3)

H:1 (3)

Mínigh: **Ní mór 3 leictreon a bheith ag nítrigin le go mbeidh an chumraíocht chéanna leictreoin aige le neoin // ní mór leictreon amháin a bheith ag hidrigin le go mbeidh an chumraíocht chéanna aige le hélimam**

(2 × 3)

(c) Úsáid: (2 × 3)



[leagan amach na leictreon i nítrigin – 3 mharc
i dteannta 3 adamh hidrigine – 3 mharc]

Cad: **Pirimidiúil** (6)

[ceadaítear 3 mharc ar theitrihéidreach]

(d) Sainmhínigh: **Tomhas ar an aomadh coibhneasta a bhíonn ag adamh dúile // le péire leictreoin comhroinnte i nasc comhfhiúsach** (2 × 3)

Úsáid: **Comhfhiúsach polach** (3)

Ceist 6

- (a) Cad: (i): **Carbón agus hidrigin** amháin iontu (5)
(ii): **Comhdhúile leis an bhfoirmle chéanna móilíneach //**
ach a bhfuil foirmlí difriúla struchtúir ag baint leo (2 × 3)

(b) Luaigh: **Ola // gual // gás nádúrtha** (2 × 3)

(c) Luaigh: **I mianaigh guail// i láithreán fuilligh // i ndabhcha breosla nó i dtancaeir //**
i gcórais séarachais (cóireáil eisilteach)

Cén fáth: **Is gás ceaptha teasa é meatán // a chuíonn téamh domhanda** [9 + (2 × 3)]

- (d) Cad: **Tomhas ar chumas frithchnagach breosla**
Cad: **Hidreacarbón tagartha // uimhir ochtáin de 100**

Tarraing: **CH₃C(CH₃)₂CH₂CH(CH₃)₂** (9 + 6 + 3)

Ceist 7

- (a) Cé acu: (i): **Eatánól / alcól eitile / CH₃CH₂OH**
(ii): **Aigéad eatanóch / aigéad aicéiteach / CH₃COOH** (5 + 3)
- (b) Tabhair: (i): **Eitín**
(ii): **Aigéad eatánóch** (2 × 3)
- (c) Cé acu (i): **Eatánól / alcól eitile / CH₃CH₂OH**
(ii): **Aigéad eatanóch /aigéad aicéiteach / CH₃COOH**
(iii): **Eitéin / eitiléin/ CH₂CH₂** (3 × 3)
- (d) Cur síos: **Smúitiúil / lonrach / buí** (3)
Scríobh: $\text{C}_2\text{H}_2 + 2\frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (6)
[Foirmlí 3 mharc + cothromú 3 mharc *nó* 3 mharc ar an taobh clé + 3 mharc ar an taobh dheas]
- (e) Cad: (i): **Suimiú / hiodráitiú**
Imoib.: **Uisce / H₂O**
- (ii): **Ocsáidiú**
Imoib.: **Déchrómáit Sóidiam / Na₂Cr₂O₇**
Aigéadaithe// aigéad sulfarach / H₂SO₄ [9 + (3 × 3)]

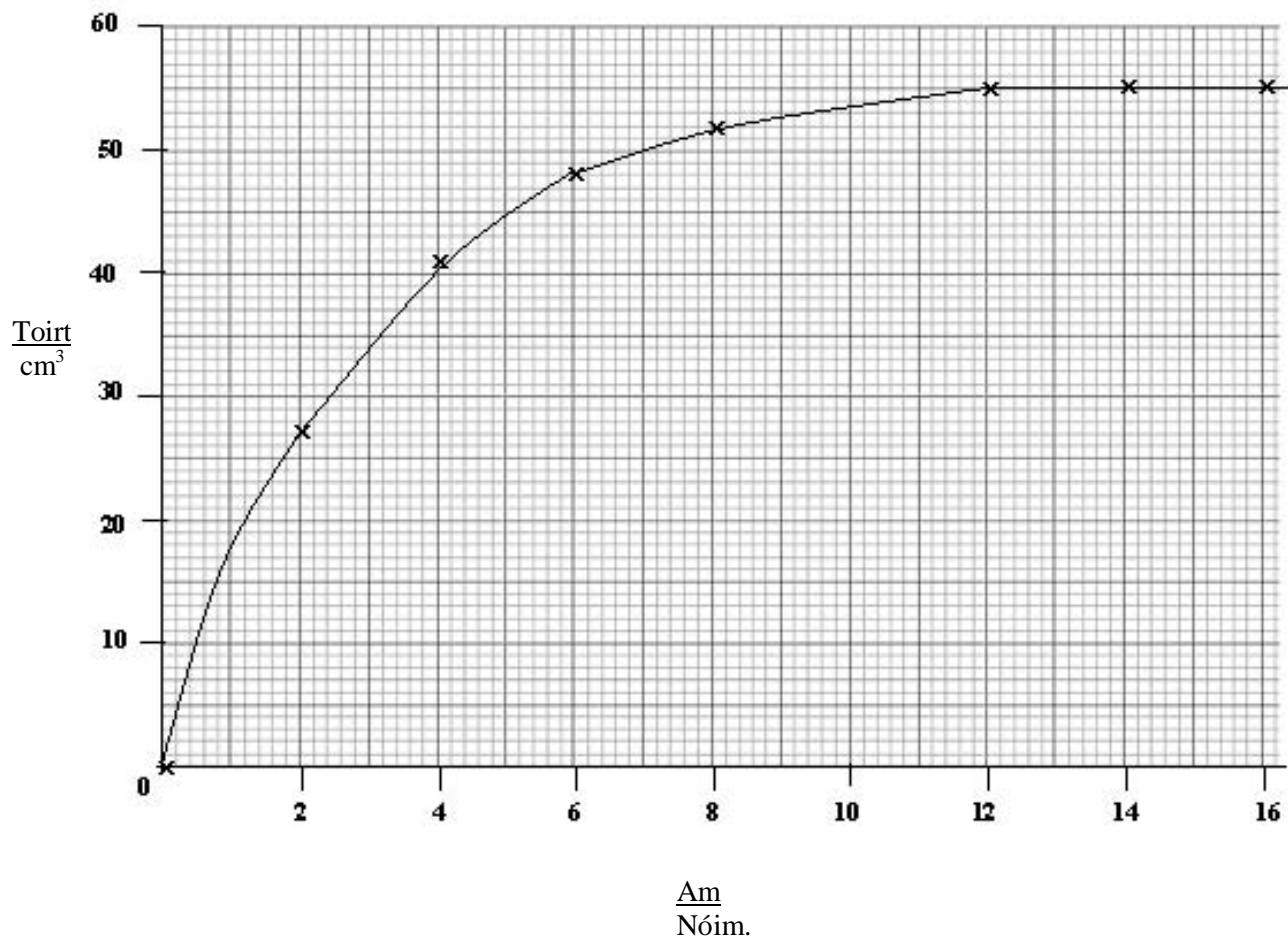
Ceist 8

(a) Sainmhínigh: **ní éigin a chuireann athrú ar ráta d'imoibriú ceimiceach** ach nach mbíonn aon athrú air féin nuair a bhíonn an t-imoibriú tugtha chun críche. (5)

(b) Tabhair: (i): **Sárocsáid hidrigine // H_2O_2**
(ii): **dé-ocsáid mhangainéise // MnO_2** (9 + 3)

(c) Cén uair: **Nuair nach mbeidh aon ghás eile á scaoileadh** (6)

(d) Breac: **Aiseanna**
Gach pointe breactha go cruinn (6)
[Ceadaítear 3 mharc ar 6 phointe a bheith breactha go cruinn]
Cuar Tarraingthe (3)



Ó: **34 ± 2**

(e) Mínigh: **Tagann laghdú ar thiúchan na sárocsáide hidrigine //**
laghdaíonn an ráta le tiúchan (3)

(f) Ag úsáid: **Ardaigh teocht / catalaíoch atá roinnt níos mine** (6)

Ceist 9

(a) Sainmhínigh: $-\log_{10} // [\text{H}^+]$ (3 + 2)

Ainmnigh: (i): **Aigéad sulfarach // aigéad**
(ii): **Aol // hidrocsád sóidiam** (2 × 3)

Cén dochar: **Creimeadh ar phíopaí** (6)

Flocasúchán: **Cuirtear oibreán flocasúcháin leis (e.g. sulfáit alúmanaim) //**
Faigheann réidh le nithe fuaidrithe go mion / tagairt **do dhéanamh meallta (flocas) nó síothlú** (2 × 6)

nó

Fluairídiú: **Cuirtear oibreán fluairídithe leis (e.g. fluairíd sóidiam nó heicseafluairíd antamóin) //**
Cosc ar lobhadh fiacula (2 × 6)

(b) Scríobh: 1: **Solaid**
2: **Ocsaídiú bitheolaíocht**
3: **Níotráití agus fosfáit**
4: **Eotrófú** [9 + 6 + (2 × 3)]

Ceist 10

(a) (i): Cu: **0.1**
Aigéad: **0.2** (4 + 3)

(ii): Uisce: **3.6 g // 0.2 × 18** (6)

(iii): Toirt: **2.24 lítear // 0.1 × 22.4** (6)
Cé mhéad: **6 × 10²² móilín // 0.1 × 6 × 10²³** (6)

(b) (i): Cad: Clóirín i láthair mar **ian fochlóiríte(OCI⁻) / aigéad hipeaclórúil (HOCl)**
Feidhm: **Dífhabhtú / baictéir a mharú (frídíní)** (4 + 3)

(ii): Cén fáth: **Leibhéal oiriúnacha a choinneáil / nach rachaidh leibhéal clóirín ró-íseal (ard)** (6)

(iii): Breac-Chuntas: **Bailigh sampla** faoi leibhéal dhromchla na linne //
Cur sa daibhchín (buidéal analíseora) //
Cuir isteach imoibrí (táibléad DPD) //
Leag sa chomparadóir / sa mhéadar Hach / logálai sonraí //
Déan comparáid idir an dath agus an chairt / léigh torthaí [6 + (2 × 3)]

(c) (i): Cad **Ola clóbh**
Clóibh (4 + 3)

(ii) Cad: **Scaoil an brú breise // sábháilteacht** (6)

(iii) Ainmnigh: Y: **Uisce**
Ainmnigh: Z: **Gail** (9 + 3)

Ceist 11

- (a) (i): Cad: **Fánne beinséine ina gcuid móilíní /
(4n + 2) π leictreon dílogánaithe iontu** (4)
- (ii): Tabhair: Ainm: **Tolúein (meitilbeinséin)**
Struchtúr: **C₆H₅CH₃** (6 + 3)
- (iii) Ainmnigh: **Athchriostalú**
Ná: **Solaid** (6 + 3)
- (iv) Cén: **Carcanaigin** (3)
- (b) Meaitseáil: A: **Bun Arrhenius**
B: **Dí-ocsaídeoир**
C: **Foirmle eimpíreach**
D: **móilín**
E: **Alfa-cháithnín**
F: **Idirleathadh** [(3 × 6) + 4 + 3]
- (c) A
(i) An príomhtháirge seachas táirge eile a ghintear sa phróiseas nó le linn an phróisis (6)
(ii) Costais nach bhfuil aon smacht agat orthu (6)
(iii) Próiseas ina ndéantar an táirge i mbaisceanna nó i mbearta seachas soláthar leanúnach imoibreán agus aschur leanúnach den táirge (6)
(iv) Táirgítéar earraí riachtanacha (cógais) // cuireann le haschur bia // íslíonn costas bia // táirgí sláinte agus sláinteachais (4 + 3)
- B
(i) Móilíní beaga // i bhfostú ina chéile chun oll-mhóilín (móir) a dhéanamh (4 + 3)
(ii) Málaí plaisteacha / buidéil bhainne (3)
(iii) Breisiúchán / Suimiúchán (3)
(iv) Sórtáil // stíalladh // níochán // triomú // leá // ath-easbhrú (athmhúnlú) (3 × 3)
(v) Laghdú ar bhruscar / laghdú ar dhramhaíl/ neamhdhíobhálach don chomhshaol / riachtanais fuinnimh níos lú (3)



Coimisiún na Scrúduithe Stáit

Marcanna Breise as ucht freagairt trí Ghaeilge

Léiríonn an tábla thíos an méid marcanna breise ba chóir a bhronnadh ar iarrthóirí a ghnóthaíonn níos mó ná 75% d'iomlán na marcanna.

N.B. Ba chóir marcanna de réir an ghnáthráta a bhronnadh ar iarrthóirí nach ghnóthaíonn níos mó ná 75% d'iomlán na marcanna don scrúdú. Ba chóir freisin an marc bónais sin **a shlánú síos**.

Tábla 400 @ 10%

Bain úsáid as an tábla seo i gcás na n-ábhar a bhfuil 400 marc san iomlán ag gabháil leo agus inarb é 10% gnáthráta an bhónais.

Bain úsáid as an ghnáthráta i gcás 300 marc agus faoina bhun sin. Os cionn an mharc sin, féach an tábla thíos.

Bunmharc	Marc Bónais
301 - 303	29
304 - 306	28
307 - 310	27
311 - 313	26
314 - 316	25
317 - 320	24
321 - 323	23
324 - 326	22
327 - 330	21
331 - 333	20
334 - 336	19
337 - 340	18
341 - 343	17
344 - 346	16
347 - 350	15

Bunmharc	Marc Bónais
351 - 353	14
354 - 356	13
357 - 360	12
361 - 363	11
364 - 366	10
367 - 370	9
371 - 373	8
374 - 376	7
377 - 380	6
381 - 383	5
384 - 386	4
387 - 390	3
391 - 393	2
394 - 396	1
397 - 400	0

