

Adeiledd yr atom

Amcanion dysgu

- 1 Disgrifio'r model o'r atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.
- 2 Pennu nifer y gronynnau is-atomig mewn atom niwtral.
- 3 Cofio priodweddau'r gronynnau is-atomig: protonau, niwtronau ac electronau.

Cyflwyniad

Adeiledd atomig yw un o'r pynciau pwysicaf mewn cemeg. Mae llawer o bynciau eraill yn dibynnu ar ddeall adeiledd yr atom a phriodweddau'r gronynnau is-atomig.

Cyfarwyddiadau

1. Gludwch y stribedi strwythur ar ymyl eich llyfr ymarfer/papur.
2. Dilynwch yr awgrymiadau i ysgrifennu crynodeb o adeiledd atomig. Mae'n bosibl y bydd angen i chi ddefnyddio gwर्सlyfr, canllaw adolygu neu wefan i'ch helpu. Ysgrifennwch mewn brawddegau llawn, cofiwch aralleirio'r cwestiwn yn eich ateb a defnyddiwch eiriau allweddol priodol.
3. Atebwch y cwestiwn dilynol isod i ddefnyddio eich gwybodaeth am adeiledd atomig a gronynnau is-atomig mewn cyd-destun newydd.

Geiriau allweddol

Defnyddiwch y geiriau allweddol hyn yn eich ymatebion:

- atom • mater • proton • electron • niwtron • niwclews • orbitio/orbit • rhif atomig
- rhif màs • ïon • isotop

Cwestiwn dilynol

Eglurwch, gan gyfeirio at ronynnau is-atomig, pam mae gan atom potasiwm wefr niwtral gyffredinol.

Stribed strwythur Adeiledd atomig	Stribed strwythur Adeiledd atomig	Stribed strwythur Adeiledd atomig	Stribed strwythur Adeiledd atomig	Stribed strwythur Adeiledd atomig
Diffiniwch y term atom.	Diffiniwch y term atom.	Diffiniwch y term atom.	Diffiniwch y term atom.	Diffiniwch y term atom.
Lluniadwch ddiagram wedi'i labelu o'r model o atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.	Lluniadwch ddiagram wedi'i labelu o'r model o atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.	Lluniadwch ddiagram wedi'i labelu o'r model o atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.	Lluniadwch ddiagram wedi'i labelu o'r model o atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.	Lluniadwch ddiagram wedi'i labelu o'r model o atom sy'n cael ei dderbyn ar hyn o bryd.
Lluniwch dabl i gymharu'r tri gronyn is-atomig, eu masau cymharol a'u gwefrau a'u lleoliad yn y model atomig.	Lluniwch dabl i gymharu'r tri gronyn is-atomig, eu masau cymharol a'u gwefrau a'u lleoliad yn y model atomig.	Lluniwch dabl i gymharu'r tri gronyn is-atomig, eu masau cymharol a'u gwefrau a'u lleoliad yn y model atomig.	Lluniwch dabl i gymharu'r tri gronyn is-atomig, eu masau cymharol a'u gwefrau a'u lleoliad yn y model atomig.	Lluniwch dabl i gymharu'r tri gronyn is-atomig, eu masau cymharol a'u gwefrau a'u lleoliad yn y model atomig.
Dewch o hyd i ocsigen yn y tabl cyfnodol. Eglurwch sut mae pennu nifer y: <ul style="list-style-type: none"> • protonau • electronau • niwtronau 	Dewch o hyd i ocsigen yn y tabl cyfnodol. Eglurwch sut mae pennu nifer y: <ul style="list-style-type: none"> • protonau • electronau • niwtronau 	Dewch o hyd i ocsigen yn y tabl cyfnodol. Eglurwch sut mae pennu nifer y: <ul style="list-style-type: none"> • protonau • electronau • niwtronau 	Dewch o hyd i ocsigen yn y tabl cyfnodol. Eglurwch sut mae pennu nifer y: <ul style="list-style-type: none"> • protonau • electronau • niwtronau 	Dewch o hyd i ocsigen yn y tabl cyfnodol. Eglurwch sut mae pennu nifer y: <ul style="list-style-type: none"> • protonau • electronau • niwtronau
Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o'r un elfen.	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o'r un elfen.	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o'r un elfen.	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o'r un elfen.	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o'r un elfen.
Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o elfennau gwahanol .	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o elfennau gwahanol .	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o elfennau gwahanol .	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o elfennau gwahanol .	Gan gyfeirio at eu hadeiledd atomig, disgrifiwch yr hyn sy'n debyg a'r hyn sy'n wahanol rhwng atomau o elfennau gwahanol .