

<p><b>Yr hanner tymor hwn: Sgiliau, Gwybodaeth a Dealltwriaeth i'w datblygu:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>● <b>Sgiliau (erbyn diwedd y Rhaglen Ddysgu bydd y myfyrwyr <u>YN GALLU</u>):</b></li> <li>● Bydd myfyrwyr yn gallu: disgrifio'r effaith pâr anadweithiol ac adweithiau'r sodiwm halidau gydag asid sylffwrig.</li> <li>● <b>Gwybodaeth (erbyn diwedd y Rhaglen Ddysgu bydd y myfyrwyr <u>YN GWYBOD</u>):</b></li> <li>● Bydd myfyrwyr yn gwybod: ymddygiad amffoterig alwminiwm ac plwm, diffyg electron ac ehangu silffoedd electron, adweithiau plwm gyda sodiwm hydrocsid, adweithiau anghymhelliad Chlorine.</li> <li>● <b>Dealltwriaeth (erbyn diwedd y Rhaglen Ddysgu bydd y myfyrwyr <u>YN DANGOS EU DEALLTWRIAETH</u>):</b> Bydd y myfyrwyr yn dangos eu dealltwriaeth trwy ateb cwestiynau hen bapurau arholiad.</li> </ul>		<p><b>Termau / Geiriau Allweddol:</b> Amffoterig, anghymhelliad, sefydlogrwydd</p>	
<p><b>RhDd 3 - Wythnos 1 a 2 Deilliannau Dysgu:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>ymddygiad amffoterig elfennau bloc p fel mae adweithiau <math>Al^{3+}/Al</math> a <math>Pb^{2+}/Pb</math> yn eiddangos</li> <li>sefydlogrwydd cynyddol y cationau pâr anadweithiol wrth fynd i lawr Grwpiau 3, 4 a 5.</li> <li>sut mae rhai elfennau Grŵp 3 yn gallu ffurfio cyfansoddion yn cynnwys llai nag wyth electron yn eu plisg falens a bod rhai elfennau Grwpiau 5, 6 a 7 yn gallu ffurfio cyfansoddion yn cynnwys mwy nag wyth</li> </ol>	<p>Asesiad Assessment</p> <p><b>AC</b></p> <p>Marc</p> <p>Gradd</p>	<p>Meini Prawf Llwyddiant: Disgrifiwch ymddygiad amffoterig <math>Al^{3+}/Al</math> a <math>Pb^{2+}/Pb</math> Disgrifio Effaith Pâr Anadweithiol Disgrifiwch ehangu Valence a diffyg electron.</p>	<p><b>Gwaith Cartref RhDd 2 1/3</b></p> <p><b>GWAITH CARTREF 1</b> Adolygu ar gyfer ACD1</p>
<p><b>RhDd 3 - Wythnos 3 a 4 Deilliannau Dysgu:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>y newid yn sefydlogrwydd cymharol cyflyrau ocsidiad II a IV i lawr Grŵp 4, fel sy'n cael ei ddangos gan adweithiau CO fel rhydwythedd ag ocsidau a <math>Pb(IV)</math> fel ocsidydd yn adwaith <math>PbO_2</math> ag asid hydroclorig crynodedig</li> <li>natur <math>CO_2</math> a <math>PbO</math> a'u priodweddau ffisegol ac asid-bas</li> <li>y newid yn y mathau o fondio wrth fynd i lawr Grŵp 4 fel sy'n cael ei ddangos gan y cloridau <math>CCl_4</math>, <math>SiCl_4</math> a <math>PbCl_2</math> a'u hadweithiau â dŵr</li> <li>adweithiau <math>Pb^{2+}_{(d)}</math> ag <math>NaOH</math>, <math>Cl^-</math> ac <math>I^-</math> dyfrllyd</li> <li>adweithiau <math>Cl_2</math> ag <math>NaOH</math> dyfrllyd oer a chynnes a'r gwahanol adweithiau dadgyfraniad dan sylw</li> <li>y gwahaniaethau yn ymddygiad <math>NaCl</math>, <math>NaBr</math> ac <math>NaI</math> gydag asid sylffwrig crynodedig (ffurfiant <math>HX</math> a'r adweithiau sy'n ei ddilyn)</li> </ol>	<p>Asesiad Assessment</p> <p><b>ACD</b></p> <p>Marc</p> <p>Gradd</p>	<p>Meini Prawf Llwyddiant: Disgrifiwch sefydlogrwydd y pâr anadweithiol i lawr y grŵp. Disgrifiwch adweithiau Grŵp 4 Clorid gyda dŵr. Disgrifiwch adweithiau <math>Pb^{2+}</math> Disgrifiwch adweithiau anghymhelliad Chlorine Disgrifiwch ymddygiad y Sodiwm Halides gydag asid sylffwrig dwys.</p>	<p><b>Gwaith Cartref RhDd 2 2/3</b></p> <p><b>GWAITH CARTREF 2</b> Cwblhau cwestiynau arholiad ar y deilliannau dysgu</p>
<p><b>RhDd 3 - Wythnos 5 a 6 Deilliannau Dysgu:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>sut mae'r elfennau bloc d yn cyrraedd amrywiol gyflyrau ocsidiad yn eu cyfansoddion</li> <li>cyflyrau ocsidiad pwysicaf Cr, Mn, Fe, Co a Cu a lliwiau hydoddiannau dyfrllyd cyfansoddion yn cynnwys <math>Cr^{3+}</math>, <math>CrO_4^{2-}</math>, <math>Cr_2O_7^{2-}</math>, <math>MnO_4^-</math>, <math>Co^{2+}</math>, <math>Fe^{2+}</math>, <math>Fe^{3+}</math> a <math>Cu^{2+}</math>.</li> <li>y bondio mewn cymhlygion tetrahedrol a chymhlygion octahedrol</li> <li>tarddiad lliw mewn cymhlygion metelau trosiannol, fel mae'n cael ei enghreifftio gan rywogaethau 6-cyd-drefnol wythochrog megis <math>[Cu(H_2O)_6]^{2+}</math> a <math>[Fe(H_2O)_6]^{3+}</math>, yn nhermau hollti orbitalau d</li> </ol>		<p>Meini Prawf Llwyddiant: Disgrifiwch y gwahanol wladwriaethau ocsideiddio o'r cyfansoddion d-bloc. Galw lliwiau'r holl gyfansoddion d-bloc gofynnol yn ôl Disgrifiwch y bondio mewn cyfadeiladau tetrahedral ac octahedral Esbonio tarddiad lliw mewn cyfadeiladau metel pontio.</p>	<p><b>Gwaith Cartref RhDd 2 3/3</b></p> <p><b>GWAITH CARTREF 3</b> Ateb cwestiynau hen bapurau arholiad</p>

