

教材版本	康軒版	實施年級 (班級/組別)	八年級	教學節數	每週(3)節，本學期共 63 節
課程目標	<p>1. 了解觀察和實驗是學習自然科學的重要步驟，以及測量的意義與方法並能正確安全操作儀器，最後進行客觀的質性觀察或數值量測並詳實記錄。</p> <p>2. 認識物質的基本組成以及物質的分離方法，透過實驗學習與培養解決問題之能力。</p> <p>3. 了解各種波的傳播現象與波的性質，並能將所習得的科學知識，連結到自己觀察到的自然現象。</p> <p>4. 透過實驗與探究了解光的反射定律和平面鏡成像的原理，能夠說出光的折射現象，並能了解光的折射定律。</p> <p>5. 了解溫度與熱的意義，透過實驗學習熱量傳送的三種基本方式，分析歸納三種方式的異同點及應用於日常生活經驗所見的現象。</p> <p>6. 從科學史的角度學習物質的基本結構與元素，明白科學家們是利用不同的方式探索自然，並發現其規律與性質。</p> <p>7. 透過地球的生命之光 太陽的主題介紹與學習，將所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生，使學生認識與了解太陽對人類的生活有何重要性。</p>				
該學習階段 領域核心素養	<p>自-J-A2 能將所習得的科學知識，連結到自己觀察到的自然現象及實驗數據，學習自我或團體探索證據、回應多元觀點，並能對問題、方法、資訊或數據的可信性抱持合理的懷疑態度或進行檢核，提出問題可能的解決方案。</p> <p>自-J-B2 能操作適合學習階段的科技設備與資源，並從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，培養相關倫理與分辨資訊之可信程度及進行各種有計畫的觀察，以獲得有助於探究和問題解決的資訊。</p> <p>自-J-C3 透過環境相關議題的學習，能了解全球自然環境具有差異性與互動性，並能發展出自文化認同與身為地球公民的價值觀。</p>				

## 課程架構脈絡

教學期程	單元與活動名稱	節數	學習目標	學習重點		評量方式 (表現任務)	融入議題 實質內涵
				學習表現	學習內容		
第 1 週	第一章 基本測量 1-1 長度、質量與時間、1-2 測量與估計	3	<b>【1-1】</b> 1. 連結日常生活經驗，了解測量的意義，並認識科學的基本量。 2. 從討論中察覺基本量需要制訂公制單位。 3. 認識質量、長度與時間常用的公制單位，從討論中	tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。 po-IV-1 能從學習活動、日常經驗	Ea-IV-1 時間、長度、質量等為基本物理量，經由計算可得到密度、體積等衍伸物理量。 Ea-IV-2 以適當的尺度量測或推估物理量，例如：奈米到光年、毫克到公噸、毫升到立方公尺等。 Ea-IV-3 測量時可	討論 口語評量 活動進行	

			<p>察覺測量時需要依尺度選擇適當的單位。</p> <p>4. 連結生活經驗，了解質量的意義。</p> <p><b>【1-2】</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>1. 由實作熟悉使用天平測量質量。</li> <li>2. 了解測量結果的表示方法，以及估計值的意義，進而能正確表示測量結果。</li> <li>3. 能從測量結果察覺測量會有誤差，並能討論減少測量誤差的方法。</li> </ul>	<p>及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>	<p>依工具的最小刻度進行估計。</p> <p>INc-IV-2 對應不同尺度，各有適用的單位(以長單位為例)，尺度大小可以使用科學記號來表達。</p> <p>INc-IV-3 測量時要選擇適當的尺度。</p>		
第 2 週	第一章基本測量 1-3 體積與密度的測量	3	<p>1. 從探究活動熟悉體積的測量，並了解導出量的意義。</p> <p>2. 能進行物體質量、體積測量實驗</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進</p>	<p>Ea-IV-1 時間、長度、質量等為基本物理量，經由計算可得到密度、體積等衍伸物理量。</p> <p>Ea-IV-2 以適當的</p>	<p>討論 口語評量 活動進行</p>	

		<p>操作與紀錄，從分析數據發現兩者的關聯，進而得到密度的概念。</p> <p>3. 從實作過程理解科學概念的探究過程。</p>	<p>而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據題特性、資源（如設備、時間）等因信度（如多次測量等）的探究活動。pe-IV-2 能正學安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備客觀的質性觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pa-IV-2 能運用</p>	<p>尺度量測或推估物理量，例如：奈米到光年、毫克到公噸、毫升到立方公尺等。INc-IV-2 對應不同尺度，各有適用的單位（以長度單位為例），尺度大小可以使用科學記號來表達。</p> <p>INc-IV-3 測量時要選擇適當的尺度。</p>	
--	--	--	--	--	--

			<p>科學原理、思考智能、數學等方法，從(所得的)資訊或數據，形成獲解新知識、發現新知、解決新問題。並能將結果與他人相對照，確認結果是否正確。pc-IV-2 利用攝影、影錄、繪圖或文字敘述，說明科學名詞或模型，或以形式探成和後體現與制程、價值、限制等。視需要述和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手題想，實作解決問題，或驗證自己獲得成就。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然</p>		
--	--	--	---	--	--

			<p>現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>			
第 3 週	第二章物質的世界 2-1 認識物質	3	<p>1 從自然界的現象認識物質的三態，討論說明其間的變化及三態的性質。</p> <p>2. 能運用粒子模型討論說明物質三態的狀況和性質。</p> <p>3. 能區別物質的物理變化與化學變化。</p> <p>4. 能分辨物質的物理性質和化學性質。</p> <p>5. 能由組成和性質區分混合物與純物質。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。</p> <p>pe-IV-1 能辨明</p>	<p>Ab-IV-1 物質的粒子模型與物質三態。</p> <p>Ab-IV-2 溫度會影響物質的狀態。</p> <p>Ab-IV-3 物質的物理性質與化學性質。</p> <p>Ab-IV-4 物質依是否可用物理方法分離，可分為純物質和混合物。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

		<p>6. 能說明大氣的成分及氮氣的性質和應用。</p> <p>7. 由實驗操作中認識氧氣製備及氧氣的助燃性。</p>	<p>多個變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測在的能，動教師或說明科書，問了解探究的計畫並進而能根據題特性、資源等因設備，規劃具有可信度(如多次等)的探究活動。pe-IV-2 能正確學器備客安全操作的物品、材與儀器、科技設施與觀測或實驗數量冊並詳記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考方法，能從或據資訊解獲知問題或問題的己同學的探究結果或訊較對照，相互檢</p>		
--	--	---	--	--	--

				<p>核，確認結果。 ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p>				
第 4 週	第二章物質的世界 2-2 溶液與濃度	3	1 從生活中常見溶液，認識溶液的組成。 2. 能依據濃度表示法，辨識商品或檢測結果所標示濃度的意義。 3 能了解依定量成分分配製的溶液濃度為何，以及如何依濃度需求配製溶液。 4. 由沉澱現象認識飽和溶液及溶解度的概念，並能根據溶解度圖表判斷溶液的飽和情況。	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜</p>	Jb-IV-4 溶液的概念及重量百分濃度 (P%)、百萬分點的表示法 (ppm)。	討論 口語評量 活動進行		

				誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。			
第 5 週	第二章物質的世界 2-3 混合物的分離	3	1.能進行食鹽水分離實驗操作，並了解可利用純物質的特性不同來分離混合物。 2.認識結晶法、過濾法的原理，並能討論說明原理在生活中的應用。 3.從探討活動中認識色層分析法。	tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。 tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。 pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源（如設備、時間）等因素，規劃具有可信度（如多次測量	Ab-IV-4 物質依是否可用物理方法分離，可分為純物質和混合物。 Ca-IV-1 實驗分離混合物：結晶法、過濾法與簡易濾紙色層分析法。	討論 口語評量 實驗操作 紙筆測驗	

			<p>等)的探究活動。確學器備客或實測詳並觀量記錄。</p> <p>pa-IV-2 能运用智、思考方法，資訊解獲解決新自和其比檢。用攝與實數經報式究成和，主可媒整發、值。視描述和可能的運用。</p> <p>pc-IV-2 利用攝與實數經報式究成和，主可媒整發、值。視描述和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 實手動</p>	
--	--	--	---	--

			<p>作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>			
第 6 週	第三章波動與聲音 3-1 波的傳播與特徵	3	<p>1.連結生活現象，認識「波」及「波動」。</p> <p>2.由彈簧波探討活動，了解波傳遞的現象與特性，認識橫波與縱波。</p> <p>3.由速率的定義了解波速。</p> <p>4.由連續週期波的波形觀察，了解並能說出波的週期、頻率、振幅及波長。</p> <p>5.根據定義討論</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進</p>	<p>Ka-IV-1 波的特徵，例如：波峰、波谷、波長、頻率、波速、振幅。</p> <p>Ka-IV-2 波傳播的類型，例如：橫波和縱波。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

			<p>進而理解波速與頻率、波長的關係，並能用以推論週期波的傳播情況。</p>	<p>而能察覺問題。 pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p>		
第 7 週	<p>第三章波動與聲音 3-2 聲音的形成 (第一次段考)</p>	3	<p>1.由探討活動的觀察中，歸納得知物體振動才會發聲。</p> <p>2.能由生活實例中察覺聲音可藉固、液、氣態物質傳播，由科學史中知道聲波無法在真空中傳播，並認識科學家針對問題進行實驗發現的過程。</p> <p>3.從圖表討論中認識影響聲音傳播速率的因素。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新的思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。</p> <p>po-IV-2 能辨別適合科學探究或適合以科學方式尋求解決的問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資</p>	<p>Ka-IV-3 介質的種類、狀態、密度及溫度等因素會影響聲音傳播的速率。</p> <p>Ka-IV-4 聲波會反射，可以做為測量、傳播等用途。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	<p>紙筆測驗 試題檢討</p>

			<p>料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或說明教科書，能了解進而能根據題特性、資源（如因設備、時間）等因素度，規劃具有可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正確操作適合學習階段的物品、器材與儀器、科技設備客觀的質性觀測或實數值量冊並詳记录。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像（如文字實錄影、錄影）、繪圖或科學名詞、圖案或模型，以形式或經由科學公式認知新完、整發、价值。视需要，可媒体之后体现与限制和，要描述主要过程、发现和可</p>	
--	--	--	---	--

				<p>能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>		
第 8 週	第三章波動與聲音 3-3 多變的聲音、3-4 聲波的傳播與應用	3	<p><b>【3-3】</b></p> <p>1.由探討活動 3-3 中察覺發音體的構造和引起發音體振動的力量大小，會影響所產生的聲音。</p> <p>2.由生活經驗的討論歸納，認識聲音三要素。</p> <p>3.由圖形判斷認識聲音響度、音調、音色與聲波的振幅、頻率、波形相關。</p> <p>4.藉由探討活動 3-4 了解樂音與噪音的區別。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p>	<p>Ka-IV-4 聲波會反射，可以做為測量、傳播等用途。</p> <p>Ka-IV-5 耳朵可以分辨不同的聲音，例如：大小、高低及音色，但人耳聽不到超聲波。</p> <p>Me-IV-7 對聲音的特性做深入的研究可以幫助我們更確實防範噪音的汙染。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

			<p>5. 能由聲波波形比較聲音的差異。</p> <p>6. 能討論並列舉噪音來源、影響，並列舉減輕或消除噪音危害的方法。</p> <p><b>【3-4】</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>連結生活經驗察覺聲音的反射現象，並從討論歸納中認識影響聲音是否容易反射的因素。</li> <li>能運用影響聲音反射的因素，說明回聲的應用及消除。</li> <li>能由波的觀點比較聲波與超聲波的異同。</li> <li>察覺可利用超聲波反射進行測量、傳播等，並能說出超聲波的應用實例，如聲納。</li> </ol>	<p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p>		
第 9 週	第四章光、影像與顏色 4-1 光的傳播	3	<p>1 經由連結生活經驗，分辨出發光物體與不發光物體，了解兩種物體如何引起視覺，以及影子的形成。</p> <p>2. 從探究活動 4-1 的觀察結果及作圖中，認識光直線</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p>	<p>Ka-IV-6 由針孔成像、影子實驗驗證與說明光的直進性。</p> <p>Ka-IV-7 光速的大小和影響光速的因素。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行</p>

		<p>前進的現象，以及實像的意義。</p> <p>3. 能運用原理解釋光線直線前進在生活中的應用。</p> <p>4. 能運用原理作圖，推論影子形成的相關現象。</p> <p>5. 連結自然現象，察覺光速極快，進而認識光速的大小和影響光速的因素。</p>	<p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然路線、書刊及網路環境中，進行各類媒體，進行觀察，進有計畫的觀察問題。而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像(如字與實影、錄影)、文字或圖案、繪圖或科學名詞或模型，或經由科學公式、模型或報後體之現成和，可媒整發，視需要，並能摘要描述和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實驗或法，作解題，驗證自己想法。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各</p>		
--	--	---	--	--	--

				種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。			
第 10 週	第四章光、影像與顏色 4-2 光的反射與面鏡成像	3	1. 舉例說明日常生活中光的反射現象。 2. 由實驗 4-1 的觀察中理解光的反射定律，並用以解釋生活中的反射現象。 3. 由探討活動 4-2 的觀察，及應用反射定律了解平面鏡的成像，以及虛像的意義。 4. 應用反射定律說明凹面鏡與凸面鏡對光線造成會聚或發散的效果。 5. 觀察凹面鏡與凸面鏡的成像情形，連結到生活中的應用。	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想當使用觀察方法或實驗方法，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下創新增思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。</p> <p>pe-IV-2 能正確學安全操作適合學習階段的物品、器皿、科技設備與資源。能進行觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊</p>	Ka-IV-8 透過實驗探討光的反射與折射規律。	討論 口語評量 活動進行 實驗探究 紙筆測驗	

			<p>或數據。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像(如文字實影、錄影)、繪圖或與圖案、科學名詞或物學公式、模型或科學教師認可後以形式探究成績與制和表達完整之現與制和主張等。視需要，並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>		
第 11 週	第四章光、影像與顏色 4-3 光的折射	3	1 連結日常生活現象，察覺光進入不同介質時會發生	tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察	Ka-IV-8 透過實驗探討光的反射與折  討論 口語評量 活動進行

			<p>折射。</p> <p>2.由探討活動 4-3 理解折射現像以及視深與實深。</p> <p>3.能了解光線折射的成因與折射定律。</p> <p>4.能應用折射定律推論可能發生的折射現象。</p>	<p>到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>dc-IV-2 能利用口語、影像（如攝影、錄影）、文字與圖案、繪圖或實物、科學名詞、數學公式、模型或經教師認可後以報表達完整之過程、發現與成果、價值、限制和主張等。視需要，並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p>	<p>射規律。</p>	<p>紙筆測驗</p>	
第 12 週	第四章光、影像與顏色 4-4 透鏡成像	3	<p>1.連結日常生活現象，察覺光線折射造成的成像情形。</p> <p>2.能說出透鏡的</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像</p>	<p>Ka-IV-8 透過實驗探討光的反射與折射規律。</p> <p>Ka-IV-9 生活中有</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 實驗探究 紙筆測驗</p>	

		<p>種類，並應用折射定律說明凹透鏡與凸透鏡對光線造成會聚或發散的效果。</p> <p>3. 操作實驗 4-2，並由觀察了解凸透鏡成像原理。</p> <p>4. 能根據透鏡成像原理說明光學儀器如何應用光學鏡片。</p>	<p>當觀察方法改進時，其結果可能以法變產生的差異；並以下方法或嘗試在指導和思考中得到新的模型或結果。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論的過程中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當活動的可能結果。在教師或教科書指導或說明下，能了解探究的計畫並進而能根據題特性、資源設備、時間)等因信度(如多次測量等)的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正確安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備客與觀測性質。能進行測量並詳實數值記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析</p>	<p>許多實用光學儀器，如透鏡、面鏡、眼睛、眼鏡、顯微鏡等。</p>	
--	--	---	---	------------------------------------	--

			<p>歸納、製作圖表、 使用資訊與數學 方法，整理資訊 或數據。</p> <p>pc-IV-2 能利用 口語、影像（如攝 影、錄影）、文字實 案、繪圖、或、或、經 科學名詞、或、報式 公式、模型後體之現 教學告表過程、發 告表過果、價值等。 並要過程、發現和可 能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手題想就 實作解解決自己成 或驗證獲得。 法感。</p> <p>ai-IV-3 過學透學 所學到的學科探索解 知識和科學方法，發生科 的各種現象立信心。 釋原因，建自信。</p> <p>ah-IV-2 學應用知識， 學到的科究方法，最 與科學探究自己做出最 幫助自己做出最佳的決定。</p> <p>an-IV-1 察覺到 科學的觀察、測</p>	
--	--	--	---	--

			量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。				
第 13 週	第四章光、影像與顏色 4-5 色散與顏色	3	<p>1. 能由觀察或連結生活經驗，察覺太陽光色散的現象。</p> <p>2. 能說出三原色光。</p> <p>3. 由探討活動 4-4 中，了解色光與物體顏色產生的原因。</p> <p>4. 能推論不同情境中物體可能呈現的顏色。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的</p>	<p>Ka-IV-10 陽光經過三稜鏡可以分散成各種色光。</p> <p>Ka-IV-11 物體的顏色是光選擇性反射的結果。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	<p><b>【生命教育】</b></p> <p>生 J1 思考生活、學校與社區的公共議題，培養與他人理性溝通的素養。</p> <p>生 J2 探討完整的人的各個面向，包括身體與心理、理性與感性、自由與命定、境遇與嚮往，理解人的主體能動性，培養適切的自我觀。</p> <p>生 J3 反思生老病死與人生無常的現象，探索人生的目的、價值與意義。</p> <p>生 J4 分析快樂、幸福與生命意義之間的關係。</p> <p>生 J5 覺察生活中的各種迷思，在生活作息、健康促進、飲食運動、休閒娛樂、人我關係等課題上進行價值思辨，尋求解決之道。</p>

第 14 週	第五章溫度與熱 5-1 溫度與溫度計、5-2 热量 (第二次段考)	3	<p><b>【5-1】</b></p> <p>1. 由生活經驗中的冷熱了解溫度的意義。</p> <p>2. 由探討活動 5-1 了解溫度計設計原理。</p> <p>3. 由科學史認識溫標的制訂，察覺公制單位訂定會隨環境或社會狀況而有所變動，並知道不同溫標的溫度可以換算。</p> <p><b>【5-2】</b></p> <p>1 從生活中的熱源加熱察覺「熱」會造成物質升溫。</p> <p>2. 分析探究活動 5-2 的數據，可發現加熱時間（熱量）、水溫上升與水量三者間的關</p>	<p>解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。 an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據</p>	<p>Bb-IV-1 热具有從高溫處傳到低溫處的趨勢。</p> <p>Bb-IV-5 热會改變物質形態，例如：狀態產生變化、體積發生脹縮。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p> <p>Bb-IV-1 热具有從高溫處傳到低溫處的趨勢。</p> <p>Bb-IV-2 透過水升高溫所吸收的熱能定義熱量單位。</p>	<p>紙筆測驗</p>	

		<p>係，進而了解科學家如何定義熱量單位。</p> <p>3. 由生活經驗討論，了解高溫物體與低溫物體接觸時的「熱流」及熱平衡。</p>	<p>科學對自然現象的合規概念，並抱持或或的資訊，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。 an-IV-2 分辨科種知識和科學景觀持學景化辨究方式問題並能資</p> <p>po-IV-2 適合科學科種研究之問題。別或問題並能資</p> <p>pe-IV-2 能正確</p>		
--	--	--	--	--	--

			<p>安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備與資源。能進行觀測或觀測的性質與數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-2 能运用智 能、數學等方法， 从(所得的)资讯解 析、发现新知、解决 知因果关系、解 问题或是发 现将结果或讯互 的问题。并能将 己的探究结果或 同学的结果与其 他相关的资料相 较对照，相互检 核，确认结果。</p> <p>ai-IV-1 动手实验 作解决问題，而获 得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透过学 所学到的科学探 索知识和科学的 各种方法，解释 自然现象发生的原因，建立科学 学习的自信</p> <p>an-IV-1 察觉 到科学的观察、 测量和方法是否 具有正当性，是受 到社会共同建构</p>		
--	--	--	---	--	--

第 15 週	第五章溫度與熱 5-3 比熱、5-4 熱對物質的影響	3	1.連結生活經驗，察覺相同熱源下，不同物質的升溫狀況不同。 2.能實驗 5-1 操作與紀錄，並分析數據發現升溫狀況與物質種類有關，進而了解比熱的定義。 3.能根據比熱定義，推論判斷熱源供熱速率、物質的質量、比熱與升溫快慢的關係。 4.能根據比熱大小，說明生活中的相關應用或自然界的相關現象。 5.能根據生活經驗實例，說明熱對物質體積或狀態的影響。	ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想察用的觀察方法改當法或時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下嘗試創新的思考和方法得到新的模型、成品或結果。 tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進而在後續的科學理解或生活。 po-IV-2 能辨別適合科學探究方式問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。 pe-IV-1 能辨明多個變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能	Bb-IV-1 热具有從高溫處傳到低溫處的趨勢。 Bb-IV-3 不同物質受熱後，其溫度的變化可能不同，比熱就是此特性的定量化描述。比熱對物質溫度變化的影響。 Bb-IV-5 热會改變物質形態，例如：狀態產生變化、體積發生脹縮。	討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗	

			<p>了解探究的計畫，問據（如因題特性、資源、時間）等信息，規劃具有可信度（如多次測量等）的探究活動。確學器備客或實習階段的物品、器材與觀測數值記錄。</p> <p>pe-IV-2 能正確操作安全儀器、科技儀器與觀測數值記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果（或經簡化，具或問證問題、並能提出可能的改善方案。</p> <p>ai-IV-1 動手題想作解決自己成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過科學知識和科學探索的各</p>		
--	--	--	---	--	--

				<p>種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>			
第 16 週	第五章溫度與熱 5-5 热的傳播方式	3	<p>1.從探討活動 5-3 中認識進而了解熱傳播的三種方式。</p> <p>2.能舉例並說明傳導、對流、輻射在生活中的現象或應用。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-2 透過與</p>	<p>Bb-IV-1 热具有從高溫處傳到低溫處的趨勢。</p> <p>Bb-IV-4 热的傳播方式包含傳導、對流與輻射。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	<p><b>【性別平等教育】</b></p> <p>性 J9 認識性別權益相關法律與性別平等運動的楷模，具備關懷性別少數的態度。</p> <p>性 J10 探究社會中資源運用與分配的性別不平等，並提出解決策略。</p> <p>性 J11 去除性別刻板與性別偏見的情感表達與溝通，具備與他人平等互動的能力。</p> <p>性 J12 省思與他人的性別權力關係，促進平等與良好的互動。</p>

				<p>同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p>		
第 17 週	<p>第六章物質的基本結構</p> <p>6-1 元素與化合物</p>	3	<p>1. 由科學史了解科學家如何定義元素與化合物，以及化合物可分解為元素、元素可結合成化合物之概念。</p> <p>2 了解元素需發展命名方法的原因，認識一些常見元素的符號及命名方法。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然</p>	<p>Aa-IV-3 純物質包括元素與化合物。</p> <p>Aa-IV-5 元素與化合物有特定的化學符號表示法。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

第 18 週	第六章物質的基本結構 6-2 生活中常見的元素、6-3 物質結構與原子	3	【6-2】 1. 從實驗 6-1 的操作過程，認識金屬元素與非金屬元素的特性，並能依	<p>環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。an-IV-2 分辨科學知識的確定性和持久性，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論</p>	<p>Cb-IV-2 元素會因原子排列方式不同而有不同的特性。Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	<p>【生涯規劃教育】 涯 J1 了解生涯規劃的意義與功能。 涯 J2 具備生涯規劃的知識</p>

		<p>特性進行分辨。</p> <p>2. 認識常見的金屬、非金屬元素性質，察覺元素會因排列方式不同而有不同的性質。</p> <p>3. 能說明元素性質與其應用的關聯。</p> <p><b>【6-3】</b></p> <p>1. 能根據道耳頓原子說，解釋化合物的組成及化學變化的粒子模型。</p> <p>2. 從科學史了解，原子模型的發展，察覺科學知識的確定性和持久性的，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。。</p> <p>3. 從原子模型發展史，了解原子的質子、中子及電子間的數量和質量關係。</p> <p>4. 能解讀及正確表示原子種類。</p>	<p>其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的知識與蒐集數概念，對自己懷抱持合理的態度，並對他人提出自己的看法或解釋。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當活動的可能結果。確能，問並解進而能根據（如因題設備、時間）等可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正合、能觀並詳記錄。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果（或經簡化過的科學報告），</p>	<p>製造過程及在生活上的應用。</p> <p>Aa-IV-1 原子模型的發展。</p> <p>Ja-IV-2 化學反應是原子重新排列。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	<p>與概念。</p> <p>涯 J3 覺察自己的能力與興趣。</p> <p>涯 J4 了解自己的人格特質與價值觀。</p> <p>涯 J6 建立對於未來生涯的願景。</p> <p>涯 J7 學習蒐集與分析工作/教育環境的資料。</p>
--	--	--	---	--	--

			<p>具或問證間的問題，並能提出合理的依據。而且問對答錯時，能根據問題的根見、探究方法，彼此進行討論及發應情形，並提出可能的改善方案。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像（如攝影、錄影）、文字實錄、圖案、名詞、圖形或數字資料，以形式探究成和，根據科學、學科、模式或模型後之現與限制，主要敘述發現和可能的運用。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然路線、書刊及網路媒體中，進行各種進步過程，發現價值、張等。視需要描述過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手操作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識</p>		
--	--	--	---	--	--

			<p>和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-2 分辨科學知識的確定性和持久性，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>			
第 19 週	第六章物質的基本結構 6-4 週期表、 6-5 分子與化學式	3	<p><b>【6-4】</b></p> <p>1. 從科學史了解週期表中元素週期排列的規律性和體察科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p> <p>2. 了解同一族元素有相似的化學反應特性。</p> <p><b>【6-5】</b></p> <p>1. 由科學史認識分子的概念，體察科學家們具有堅</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p>	<p>Aa-IV-4 元素的性質有規律性和週期性。</p> <p>Jb-IV-3 不同的離子在水溶液中可發生沉澱反應、酸鹼中和反應和氧化還原反應。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p> <p>Aa-IV-5 元素與化合物有特定的化學符號表示法。</p>	討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗

			<p>毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p> <p>2. 知道能代表物質基本特性的粒子大多是分子，能分辨原子與分子的異同。</p> <p>3. 能分辨常見物質的粒子模型。</p> <p>4. 能根據分子式判斷分子組成，並能說出常見物質的分子式。</p>	<p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>an-IV-2 分辨科學知識的確定性和持久性，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>	<p>Cb-IV-1 分子與原子。</p>	
第 20 週	跨科主題 1. 生命的原動力、2. 地球的能源、3. 太陽的畫布	3	<p><b>【1】</b></p> <p>1. 能知道太陽輻射是地球能量的主要來源。</p> <p>2. 能從實作活動中察覺距離的遠近會影響地球所接收的太陽輻射量，進而了解適居區的概念。</p> <p>3. 能正確操作器材進行觀察，從觀察結果形成解釋。</p> <p>4. 能運用知識解釋自己論點的正確性。</p> <p><b>【2】</b></p> <p>1. 能知道太陽輻</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導和方法創新的思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論</p>	<p>Ba-IV-1 能量有不同形式，例如：動能、熱能、光能、電能、化學能等，而且彼此之間可以轉換。孤立系統的總能量會維持定值。</p> <p>Bb-IV-4 热的傳播方式包含傳導、對流與輻射。</p> <p>Id-IV-3 地球的四季主要是因為地球自轉軸傾斜於地球公轉軌道面而造成。</p> <p>Ka-IV-10 陽光經過三稜鏡可以分散成各種色光。</p> <p>Ka-IV-11 物體的顏</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

		<p>射是地球能量的主要來源。</p> <p>2. 能知道能量能夠轉換為各種形式，且與日常生活中的能源緊密相關。</p> <p><b>【3】</b></p> <p>1. 能從中察時會現象，進而能了解同樣的太陽輻射為何能造成不同顏色的天空。</p> <p>2. 能正確操作器材進行觀察，從觀察結果形成解釋。</p> <p>3. 能將知識正確的連結到自然現象。</p>	<p>其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型，進而應用在後續生活。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然路線、書刊及網路媒體中，進行各種計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pe-IV-2 能適合安全操作階段的物品、器材儀器、科技設備客與觀的質性冊並詳實記錄。</p> <p>dc-IV-2 能利用口語、影像(如影、錄影)、文字或圖案、繪圖、科學名詞、模型或公式認新物學教告表過程、發果、價值、限制主張等。視需要，</p>	<p>色是光選擇性反射的結果。</p>	
--	--	--	--	---------------------	--

				<p>並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>an-IV-2 分辨科學知識的確定性和持久性，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。</p>		
第 21 週	跨科主題 4. 紅外線的發現、5. 光的直進性與日地月運動、6. 光傳播速率的測量 (第三次段考)	3	<p><b>【4】</b></p> <p>1. 認識紅外線與紫外線的相關概念。</p> <p>2. 能知道太陽光中除了可見光，還有其他的輻射，進而了解研究天文時可針對不同輻射進行觀測。</p> <p><b>【5】</b></p> <p>1. 能認識夜空所見及太陽系內行星是來自反射太陽光。</p> <p>2. 能了解月相變</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體過程，想當使用實際觀察方法改變時，其結果可能產生試驗方法改變時，其結果可能嘗試在思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的</p>	<p>Bb-IV-4 热的傳播方式包含傳導、對流與輻射。</p> <p>Fb-IV-1 太陽系由太陽和行星組成，行星均繞太陽公轉。</p> <p>Fb-IV-3 月球繞地球公轉；日、月、地在同一直線上會發生日月食。</p> <p>Fb-IV-4 月相變化具有規律性。</p> <p>Ka-IV-6 由針孔成像、影子實驗驗證與說明光的直進性。</p> <p>Ka-IV-7 光速的大</p>	紙筆測驗

		<p>化及日、月食等自然現象，是因星體運行而造成所見現象發生變化。</p> <p>3. 能正確操作器材進行觀察，從觀察結果形成解釋。</p> <p>4. 能從實驗過程中理解較複雜的自然界模型。</p> <p><b>【6】</b></p> <p>1. 從光速測定的科學史，體察科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質。</p> <p>2. 能運用前一節所學科學原理形成解釋。</p>	<p>自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進而應用在後續的科學理解或生活。pe-IV-2 能正確學安全操作學習階段的物品、器材儀器、科技設備與資源。能進行客觀的質性觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像（如攝影、錄影）、文字或圖案、繪圖或科學名詞或數經物學公式、模型或報案後體之現成和，可媒整發限制，視需要述，主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題，想解自己想法，而獲得成就。</p> <p>ah-IV-1 對於有關科學發現的報</p>	<p>小和影響光速的因素。</p> <p>Ka-IV-10 陽光經過三稜鏡可以分散成各種色光。</p> <p>Me-IV-4 溫室氣體與全球暖化。</p>	
--	--	---	--	---	--

			<p>導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。</p> <p>an-IV-2 分辨科學知識的確定性和持久性，會因科學研究的時空背景不同而有所變化。</p>		
--	--	--	--	--	--

- ◎教學期程以每週教學為原則，如行列太多或不足，請自行增刪。
- ◎「學習目標」應為結合「學習表現」（動詞）與「學習內容」（名詞），整合為學生本單元應習得的學科本質知能。
- ◎「學習表現」與「學習內容」需呈現領綱完整文字，非只有代號，「融入議題實質內涵」亦是。
- ◎依據 109.12.10 函頒修訂之「臺南市十二年國民基本教育課程綱要國中小彈性學習課程規劃建議措施」中之配套措施，如有每位學生上台報告之  
「表現任務—評量方式」請用不同顏色的文字特別註記並具體說明。
- ◎若實施課中差異化教學之班級，其「學習目標」、「學習重點」、「評量方式」應有不同，本表僅是呈現進度規劃，各校可視學生學習起點與需求適時調整規劃。

教材版本	康軒版	實施年級 (班級/組別)	八年級	教學節數	每週( 3 )節，本學期共(60)節
課程目標	<p>1. 了解化學變化、化學式、原子量、莫耳、及化學反應式的定義。</p> <p>2. 藉由實驗探討化學反應前後，物質的質量變化，並了解化學反應的質量守恆。</p> <p>3. 了解金屬活性大小與氧化還原在生活中的應用，並能將所學科學知識、方法與態度應用於日常生活當中。</p> <p>4. 從科學史中學習解離說，了解電解質與非電解質的定義，以及認識實驗室中常見的酸鹼物質濃度、強度與 pH 值，並能將所習得的科學知識，連結到自己觀察到的自然現象。</p> <p>5. 從實驗中了解反應速率以及化學平衡的概念，分析影響之因素與關係。</p> <p>6. 能分辨有機物與無機物的差別，並藉由麵粉、糖與食鹽乾餾的實驗，證明有機物中含有碳，而無機物不含碳。</p> <p>7. 了解力的意義，且知道力有不同的種類、表示法及其單位。</p> <p>8. 了解摩擦力、壓力、浮力的定義，與生活上的應用</p>				
該學習階段 領域核心素養	<p>自-J-A3 具備從日常生活經驗中找出問題，並能根據問題特性、資源等因素，善用生活週遭的物品、器材儀器、科技設備及資源，規劃自然科學探究活動。</p> <p>自-J-B2 能操作適合學習階段的科技設備與資源，並從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，培養相關倫理與分辨資訊之可信程度及進行各種有計畫的觀察，以獲得有助於探究和問題解決的資訊。</p> <p>自-J-C3 透過環境相關議題的學習，能了解全球自然環境具有差異性與互動性，並能發展出自我文化認同與身為地球公民的價值觀。</p>				

## 課程架構脈絡

教學期程	單元與活動名稱	節數	學習目標	學習重點		評量方式 (表現任務)	融入議題 實質內涵
				學習表現	學習內容		
第 1 週	第一章化學反應 1-1 常見的化學反應	3	1. 了解化學變化的定義，並說出生活中的實例。 2. 藉由實驗，探討化學反應前後，物質的質量變化。 3. 了解化學反應前後的物質，稱為反應物與生成	ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能	Ba-IV-3 化學反應中的能量改變常以吸熱或放熱的形式發生。 Ja-IV-3 化學反應中常伴隨沉澱、氣體、顏色與溫度變化等現象。	討論 口語評量 活動進行	

			<p>物。</p> <p>嘗試在指導下以方法、成績得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將知識所學習得的連結所正確的連結所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用解釋自己的知識來解自己論點的正確性。</p> <p>pe-IV-2 能正確安全操作適合學習階段的物品、器皿、設備客材與儀器、科技設備客材與觀測。能觀測或數量值並詳记录。</p> <p>pa-IV-2 能运用科学原理、思考智能、数学等方法，从(所得的)资讯解获知，形成、解决新知因果关系、发现问题或是发现的新问题。并能将自己同学的探究结果和其比检。</p> <p>解释、发现新知、解决问题或是发现的问题。并能将自己同学的探究结果和其比较，确认结果，并相互核对，确认结果。</p> <p>pc-IV-1 能理解过程和结果(或经简化过的科学报告)，</p>		
--	--	--	---	--	--

## C5-1 領域學習課程(調整)計畫

				<p>提出合理而且具有根據的疑問或意見。並能對問題、探究方法、證據及發現，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p>			
第 2 週	春節假期	0					

C5-1 領域學習課程(調整)計畫

--	--	--	--	--	--	--	--

## C5-1 領域學習課程(調整)計畫

第 3 週	第二章氧化還原反應 2-1 氧化反應與活性	3	1. 根據金屬燃燒的難易，比較不同金屬對氧活性的大小。 2. 了解金屬元素氧化的難易與元素活性大小的關係。 3. 了解金屬的生鏽程度與活性大小，與其氧化物的緻密性有關。 4. 能了解非金屬元素也有活性的	ti-IV-1 能依照已知的概念，體據科學知識概念，經由自我或團體探討的過程，想像當使用實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在思考和導思的新方法、模型或結果。	Jc-IV-2 物質燃燒實驗認識氧化。 Jc-IV-3 不同金屬元素燃燒實驗認識元素對氧氣的活性。 Jd-IV-1 金屬與非金屬氧化物在水溶液中的酸鹼性，及酸性溶液對金屬與大理石的反應。 Mc-IV-3 生活中對各種材料進行加工	討論 口語評量 活動進行	
-------	--------------------------	---	--	--	---	--------------------	--

		<p>大小。</p> <p>5. 了解金屬與非金屬氧化物溶於水中的酸鹼性。</p>	<p>習得的知識正確確察的連結到所觀象及現象，並推論到的自然實驗數據，進而得出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨認多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測運動的可能結果。教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源（如因設備、時間）等可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊及數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果（或經簡化過的科學報告），提出合理而且具</p>	<p>與運用。</p>	
--	--	---	---	-------------	--

				有根據的疑問或意見。並能對問題、探究方法、證據及發現，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。 ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。			
第 4 週	第二章氧化還原反應 2-2 氧化與還原	3	1. 認識狹義的氧化還原反應。 2. 了解氧化反應與還原反應的關係。 3. 了解對氧活性大的元素能從對氧活性小的元素的氧化物中，把對氧活性小的元素置換出來。	ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體過程，想像當使用實驗的方法或時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在思考和方法得到新的模型、成品或結果。  tr-IV-1 能將所習得的知識連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。	Jc-IV-1 氧化與還原的狹義定義：物質得到氧化為氧化反應；失去氧化為還原反應。  Jc-IV-3 不同金屬元素燃燒實驗認識元素對氧氣的活性。	討論 口語評量 活動進行 實驗探究 紙筆測驗	【性別平等教育】 性 J9 認識性別權益相關法律與性別平等運動的楷模，具備關懷性別少數的態度。 性 J11 去除性別刻板與性別偏見的情感表達與溝通，具備與他人平等互動的能力。 性 J12 省思與他人的性別權力關係，促進平等與良好的互動。 性 J13 了解多元家庭型態的性別意涵。

				<p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，從(所得的)資訊或數據，形成解釋、發現新知、解決新知因果關係、發現問題或是發新的問題。並能將自己的探究結果和其同學的結果或比較對照，相互檢核，確認結果。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果(或經簡化過的科學報告)，具有根據的疑問或意見。並能對問題、探究方法、證據及發現，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p>		
第 5 週	第二章氧化還原反應 2-3 氧化還原的應用	3	1. 了解利用還原劑由金屬氧化物冶煉金屬的原理。 2. 了解煉鐵的方法。 3. 認識生鐵、鋼、熟鐵的性質與用	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知</p> <p>Jc-IV-4 生活中常見的氧化還原反應及應用。</p> <p>Mc-IV-3 生活中對各種材料進行加工與運用。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造</p>	討論 口語評量 活動進行	

			<p>途。</p> <p>4. 了解漂白作用、抗氧化劑、呼吸與光合作用，皆和氧化還原有關。</p>	<p>識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p>	<p>材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p>		
第 6 週	<p>第三章電解質與酸鹼 鹽 3-1 電解質</p>	3	<p>1. 了解電解質與非電解質的定義。</p> <p>2. 了解阿瑞尼斯的電離說，電解質水溶液在通電時，兩電極處會發生化學反應。</p> <p>3. 了解離子移動是電解質導電的</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新思考和方法</p>	<p>Ca-IV-2 化合物可利用化學性質來鑑定。</p> <p>Jb-IV-1 由水溶液導電的實驗認識電解質與非電解質。 Jb-IV-2 電解質在水溶液中會解離出陰離子和陽離子而導電。</p> <p>Jb-IV-3 不同的離</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 實驗探究 紙筆測驗</p>	

			<p>原因。</p> <p>得到新的模型、成品或結果。 tr-IV-1 能將所習得的知識所正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-2 能辨別適合科學探究方式或適合以科學尋求解決的問題（或假說），並能蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源（如因設備、時間）等因素，規劃具有可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正確安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備與資源。能進行客</p> <p>子在水溶液中可發生沉澱反應、酸鹼中和反應和氧化還原反應。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	
--	--	--	--	--

			<p>觀的質性觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果(或經簡化過的科學報告)，具或有意見。並能對問題、探究方法、證據及發現的新情形，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>pa-IV-2 能运用科學原理、思考方法，訊解獲知因果關係、解決新問題或是發現新的問題。並能將自己同學的探究結果資料相互比較，確認結果。</p> <p>ai-IV-1 動手或實驗操作解決問題，而證自己想法，而得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的</p>		
--	--	--	--	--	--

			<p>自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>			
第 7 週	<p>第三章電解質與酸鹼 鹽 3-2 酸和鹼（第一次段考）</p>	3	<p>1. 認識實驗室中常使用的酸和鹼的性質。</p> <p>2. 由對各種酸與鹼的了解，歸納出酸與鹼的通性。</p> <p>3. 了解常用的酸與鹼之性質及用途。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體過程，想像當使用實驗的方法改變方法，觀察可能產生的結果；並能嘗試在指導下以創新的思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知</p>	<p>Ca-IV-2 化合物可利用化學性質來鑑定。</p> <p>Jd-IV-1 金屬與非金屬氧化物在水溶液中的酸鹼性，及酸性溶液對金屬與大理石的反應。</p> <p>Jd-IV-5 酸、鹼、鹽類在日常生活中的應用與危險性。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 實驗探究 紙筆測驗</p>

			<p>識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-2 能辨別適合科學探究或方式問題能資尋求解決的問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫並進而能根據題特性、資源（如因設備、時間）等要素，規劃具有可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正合安全操作適合學習階段的物品、器材與儀器、科技資源。能進行觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果（或經簡化的科學報告），提出合理而且有根據的疑問或</p>		
--	--	--	---	--	--

			<p>意見。並能對問題、探究方法、證據及發現，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，從(所得的)資訊解獲或數據，形成、解決新知識、發現新知或問題。並能將其比和自己探究結果或訊同他相關的資料較對照，相互檢核，確認結果。</p> <p>ai-IV-1 動手實驗作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學探索知識和科學的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構</p>		
--	--	--	---	--	--

第 8 週	第三章電解質與酸鹼 鹽 3-3 酸鹼的強弱與 pH 值	3	<p>1. 知道濃度有許多種表示法，並能了解莫耳濃度的意義。</p> <p>2. 了解如何配製一定濃度的溶液。</p> <p>3. 知道純水會解離出 <math>[H^+]</math> 及 <math>[OH^-]</math>，及水中 <math>[H^+]</math> 及 <math>[OH^-]</math> 濃度間的關係。</p> <p>4. 了解強酸與弱酸、強鹼與弱鹼的意義。</p> <p>5. 能以 <math>[H^+]</math> 及 <math>[OH^-]</math> 分辨酸性、中性及鹼性溶液。</p> <p>6. 了解氫離子濃度及 pH 值可表示水溶液的酸鹼性。</p> <p>7. 能利用 pH 值表示 <math>[H^+]</math> 的濃度，知道溶液的 pH 值越小，表示氫離子濃度越大。</p> <p>8. 能以 pH 值分辨酸性、中性及鹼性溶液。</p> <p>9. 了解酸鹼指示劑的意義，並知道有些蔬菜或水果可以製成酸鹼指示劑。</p> <p>10. 可以從各種指示劑的變色結果，知道溶液的</p>	<p>的標準所規範。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。</p> <p>Jd-IV-2 酸鹼強度與 pH 值的關係。 Jd-IV-3 實驗認識廣用指示劑及 pH計。</p> <p>Jd-IV-4 水溶液中氫離子與氫氧根離子的關係。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	

			酸鹼性，並由此知道溶液的 pH 值。	ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。			
第 9 週	第三章電解質與酸鹼 鹽 3-4 酸鹼反應	3	<p>1. 由鹽酸與氫氧化鈉的作用來認識酸鹼反應。</p> <p>2. 認識酸鹼中和反應，並利用實驗說出酸鹼反應過程的酸鹼性變化。</p> <p>3. 了解中和作用是<math>[H^+]</math>和<math>[OH^-]</math>化合成水的反應，其生成物為鹽。</p> <p>4. 了解生活中的有關酸鹼中和的應用實例。</p> <p>5. 知道生活中常見的鹽（食鹽、碳酸鈣、硫酸鈣、碳酸鈉）之性質，並了解生活中有關鹽類的應用。</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己的論點的正確性。</p> <p>po-IV-2 能辨別適合科學探究或適合以科學方式尋求解決的問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-2 能正確安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備與資源。能進行客觀的質性觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，從（所得的）資訊或數據，形成解釋、發現新知、獲</p>	<p>Jd-IV-5 酸、鹼、鹽類在日常生活中的應用與危險性。</p> <p>Jd-IV-6 實驗認識酸與鹼中和生成鹽和水，並可放出熱量而使溫度變化。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p> <p>Na-IV-3 環境品質繫於資源的永續利用與維持生態平衡。</p>	討論 口語評量 活動進行 實驗探究	

			<p>知因果關係、解決問題或是發現新的問題。並能將自己探究結果或訊互相比檢和其結果。pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果(或經簡化),具或過的科學報告,提出合理的疑問。並能對問題、探究方法、證據及發現,彼此間的符應情形,進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>ai-IV-1 動手實驗或解題方法,而獲得解感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學知識和科學的各種方法,解釋自然現象發生的原因,建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性,是受到社會共同建構</p>		
--	--	--	---	--	--

第 10 週	第四章反應速率與平衡 4-1 反應速率	3	<p>1. 了解化學反應的快慢即是反應速率，可由化學反應的現象來比較。</p> <p>2. 了解接觸面積、濃度與溫度，對反應速率的關係。</p> <p>3. 知道參與反應的物質顆粒愈小，接觸面積愈大，反應速率愈快。</p> <p>4. 知道參與反應的物質濃度愈高，反應速率愈快。</p> <p>5. 知道參與反應的物質溫度愈高，反應速率愈快。</p> <p>6. 知道日常生活中，有關接觸面積、濃度與溫度對反應速率影響的實例。</p> <p>7. 能了解催化劑的意義。</p> <p>8. 能舉例出催化劑加快化學速率的實例，並了解催化劑在化反應中的功能。</p> <p>9. 了解生物體內有許多催化劑的作用。</p> <p>10. 了解催化劑是有選擇性的。</p>	<p>的標準所規範。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識連結到所觀察及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tm-IV-1 能從實驗過程、合作討論中理解較複雜的自然界模型，並能評估不同模型的優點和限制，進能應用在後續的科學理解或生活。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常生活經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源(如因設備、時間)等因素，規劃具有可信度(如多次測量)</p>	<p>Je-IV-1 實驗認識化學反應速率及影響反應速率的因素，例如：本性、溫度、濃度、接觸面積與催化劑。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	

			<p>等)的探究活動。pe-IV-2 能正確學安全操作適合學習階段的物品材與儀器、科技設備客觀的質性觀測或數值量冊並詳記錄。</p> <p>pa-IV-2 能运用科学原理、思考智能、数学科学等方法，从(所得的)资讯或数据，形成解获解释、发现新知、解决问问题或是发现因果关系、解决问题或讯的问题。并能将结果和其比检己的问题。究结果的资和较对照，相互核，确认结果。</p> <p>pc-IV-1 能理解过程化同学的探究过程(或经简化)，具或问问题，并能对证间提出合理的依据。并能根据意见、探究方法，彼此间 的符应情形，进行检核并提出可能的改善方案。</p> <p>pc-IV-2 能利用口语、影像(如摄影、录影)、文字与图案、绘图或实</p>		
--	--	--	---	--	--

			<p>物、科學名詞、數學公式、模型或經教師認可後以報形式探究成和，並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手題實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。 ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p>		
--	--	--	--	--	--

## C5-1 領域學習課程(調整)計畫

第 11 週	第四章反應速率與平衡 4-2 可逆反應與平衡	3	1. 了解什麼是可逆反應。 2. 能了解化學平衡是一種動態平衡。 3. 了解化學平衡的概念，認識影響化學平衡的因素。 4. 能舉例出日常生活中有關化學平衡的應用。 5. 知道化學平衡會受濃度、溫度等因素之改變而移動。	ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新思考和方法得到新的模型、成品或結果。  tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。  ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。	Je-IV-2 可逆反應。 Je-IV-3 化學平衡及溫度、濃度如何影響化學平衡的因素。	討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗	
第 12 週	第五章有機化合物 5-1 有機化合物的組成、5-2 常見的有機化合物	3	<b>【5-1】</b> 1. 能觀察生活中各種物質的差異，並予以分類。 2. 能分辨有機物與無機物的差別。 3. 知道有機物的	ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的觀察方法或實驗方法改	Cb-IV-3 分子式相同會因原子排列方式不同而形成不同的物質。 Jf-IV-1 有機化合物與無機化合物的重要特徵。	口語評量 活動進行	

		<p>定義。</p> <p>4. 藉由麵粉、糖與食鹽乾餾的實驗，證明有機物中含有碳，而無機物不含碳。</p> <p>5. 學生能運用知識解釋自己論點的正確性。</p> <p><b>【5-2】</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>1. 認識有機化合物的結構。</li> <li>2. 認識烴的結構與性質，知道主要來源為石油和天然氣。</li> <li>3. 了解石油分餾後的組成成分與應用。</li> <li>4. 認識天然氣的來源、成分與應用。</li> <li>5. 認識石油、天然氣與煤皆屬於化石燃料。</li> <li>6. 認識醇的結構與性質。</li> <li>7. 認識酸的結構與性質。</li> <li>8. 認識酯的結構與性質。</li> <li>9. 藉由酯的製造，了解酯化反應，並知道酯的性質。</li> </ul>	<p>變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用學習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的科學知識與概念，對自己的科學分類的懷疑態度，並對他人資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次</p>	<p>Jf-IV-2 生活中常見的烷類、醇類、有機酸和酯類。</p> <p>Jf-IV-3 酯化與皂化反應。</p> <p>Nc-IV-2 開發任何一種能源都有風險，應依據證據來評估與決策。</p> <p>Nc-IV-3 化石燃料的形成及特性。</p> <p>Mc-IV-3 生活中對各種材料進行加工與運用。</p>	
--	--	---	--	--	--

			<p>數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源（如設備、時間）等因素，規劃具有可信度（如多次測量等）的探究活動。</p> <p>pe-IV-2 能正合安全操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備與資源。能進行客觀的質性觀測或數值量冊並詳實記錄。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊及數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>ai-IV-1 動手題或實驗解解決問題，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p>		
--	--	--	--	--	--

				an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。			
第 13 週	第五章有機化合物 5-3 聚合物與衣料纖維、5-4 有機物在生活中的應用	3	<p><b>【5-3】</b></p> <p>1.了解聚合物的定義及應用。 2.認識生活上常見的衣料纖維。</p> <p><b>【5-4】</b></p> <p>1.認識各種食物，如醣類、蛋白質、油脂的成分。 2.藉由肥皂的製作，了解油脂的皂化反應。 3.了解肥皂能清除油汙的原理，並知道清潔劑與肥皂的異同。。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像適當使用的觀察方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的</p>	<p>Jf-IV-3 酯化與皂化反應。 Jf-IV-4 常見的塑膠。</p> <p>Mc-IV-3 生活中對各種材料進行加工與運用。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p> <p>Na-IV-4 資源使用的 5R：減量、抗拒誘惑、重複使用、回收及再生。</p> <p>Na-IV-5 各種廢棄物對環境的影響，環境的承載方法。</p> <p>Jf-IV-3 酯化與皂化反應。</p> <p>Mc-IV-3 生活中對各種材料進行加工與運用。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>	<p><b>【生命教育】</b></p> <p>生 J1 思考生活、學校與社區的公共議題，培養與他人理性溝通的素養。</p> <p>生 J2 探討完整的人的各個面向，包括身體與心理、理性與感性、自由與命定、境遇與嚮往，理解人的主體能動性，培養適切的自我觀。</p> <p>生 J3 反思生老病死與人生無常的現象，探索人生的目的、價值與意義。</p>

			<p>看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種進有計畫的觀察，而能察覺問題。</p> <p>po-IV-2 能辨別或適合科學探究方式問題，並能資適合以科學的問題（或假說），依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-2 能正確操作適合學習階段的物品、器材儀器、科技設備與觀測量具。能進行測量或實數量冊並詳记录。</p> <p>pc-IV-2 能利用口語、影像（如攝影、錄影）、文字或圖案、繪圖、名詞、或科學模型、或經學教告表過程、發明與新知識、價值、限制和，並能摘要描述主要過程、發現和可</p>		
--	--	--	---	--	--

				能的運用。 ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。 ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。 ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。 ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。 ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。 an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。		
第 14 週	第六章力與壓力	3	1. 說出力的意義。	ti-IV-1 能依據	Eb-IV-1 力能引發 紙筆測驗	

6-1 力與平衡（第二次段考）	<p>2. 了解力對物體產生的影響。</p> <p>3. 了解力有不同的種類並能舉例說明。</p> <p>4. 藉由操作彈簧秤實驗，了解質量、重量與力之間的關係。</p> <p>5. 知道如何操作彈簧秤測量力的大小。</p> <p>6. 了解力的表示法及其單位。</p> <p>7. 了解力的合成與力的分解。</p>	<p>已知的自然科學知識概念，經由與我或團體探索與討論的過程，想像方法或實驗方法改進時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下創思考和方法，得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將正確觀察及論述的知識連接到現象，並推進到實驗數據，並推論出其中的關聯，而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-2 能辨別或式問題能資、蒐集思考、宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-2 能正確學器、科技設備客與觀的質性。能觀測或數值冊並詳記錄。</p> <p>pc-IV-2 能利用</p>	<p>物體的移動或轉動。</p> <p>Eb-IV-3 平衡的物體所受合力為零、合力矩為零。</p>	
-----------------	--	--	--	--

				<p>口語、影像（如攝影、錄影）、文字與圖案、繪圖或實物、科學名詞、數學公式、模型或經教師認可後以形式或新媒體表達完整之探究過程、發現與成果、價值、限制和主張等。視需要，並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>		
第 15 週	第六章力與壓力 6-2 摩擦力	3	1. 了解摩擦力的意義。 2. 了解影響摩擦力的因素。 3. 藉由改變重量	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像</p> <p>Eb-IV-4 摩擦力可分靜摩擦力與動摩擦力。</p>	討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗	

		<p>及接觸面性質的實驗，了解影響摩擦力的因素。</p> <p>4. 了解靜摩擦力與動摩擦力。</p> <p>5. 知道摩擦力在生活中的應用。</p>	<p>當使用觀察方法改進實驗方法或改變時，其結果可能以產生的差異；並能嘗試在指導下嘗試在指導下方法創新思考和方法得到新的模型、成得到新的模型、成品或結果。</p> <p><b>tr-IV-1</b> 能將所學得的知識所正確的連結到現象，並觀察到的自然數據，並推論出其中的關聯，進而运用解釋確自己的論點的正確性。</p> <p><b>po-IV-2</b> 能辨別適合科探學研究或適合科學的問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p><b>pe-IV-1</b> 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在教師或教科書的指導或說明下，能了解探究的計畫，並進而能根據問題特性、資源（如設備、時間）等因素，規劃具有可信度（如多次測量</p>		
--	--	---	--	--	--

			<p>等)的探究活動。pc-IV-1 能理解同學的探究過程和結果(或經簡化過的科學報告)，提出合理的而且具有根據的疑問或意見。並能對問題、探究方法、證據及發現，彼此間的符應情形，進行檢核並提出可能的改善方案。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p>		
第 16 週	第六章力與壓力 6-3 壓力	3	<p>1. 了解壓力的意義。 2. 了解水壓的意義。 3. 能了解連通管原理及帕斯卡原</p>	<p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進</p> <p>Eb-IV-5 壓力的定義與帕斯卡原理。 Ec-IV-1 大氣壓力是因為大氣層中空氣的重量所造成。 Ec-IV-2 定溫下定</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗 實驗探究</p>

		<p>理。</p> <p>4. 了解大氣壓力的意義。</p>	<p>而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學知識與概念，對自己蒐集數與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表、使用資訊與數學等方法，整理資訊或數據。</p> <p>ai-IV-2 透過與同儕的討論，分享科學發現的樂趣。 ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋（如報章雜誌的報導或書本上的解釋），能抱持懷疑的態度，評估其推論的證</p>	<p>量氣體在密閉容器內，其壓力與體積的定性關係。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	
--	--	--------------------------------	---	---	--

				據是否充分且可信賴。				
第 17 週	第六章力與壓力 6-4 浮力	3	1. 了解浮力的定義。 2. 藉由金屬塊排開水的實驗，了解物體在液體中所減輕的重量，等於物體所排開的水重，即是該物體在液體中所承受的浮力。 3. 知道日常生活中常見的浮力例子。 4. 了解阿基米德浮力原理的定義。 5. 了解影響浮力的因素。	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想察當使用的方法或改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下創新思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識連結到所觀察及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-2 能辨別適合科學探究或適合以科學方式尋求解決的問題（或假說），並能依據觀察、蒐集資料、閱讀、思考、討論等，提出適宜探究之問題。</p> <p>pe-IV-1 能辨明多個自變項、應變項並計劃適當次數的測試、預測活動的可能結果。在</p>	<p>Eb-IV-6 物體在靜止液體中所受浮力，等於排開液體的重量。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗		

			<p>教師或教科書的能 指導或說明下，能 了解探究的計畫，問 並進而能根據（如因 題特性、資源等）等 設備、時間）具有可 素，規劃具有可 度（如多次測 等）的探究活動。 pe-IV-2 能正確學 安全操作適合客或實 習階段的物品、設 材與儀器、科技資 與觀測性質量冊並詳 數值量记录。</p> <p>pa-IV-2 能运用智 科学原理、思方法、讯解获 能、数学等资讯成、解决新自和其比 从（所得的）形知、现将果或讯互 或据，发现新关系。并结果资 释、发现关系。究结果，相 知问题或问题。究结果，相 己问题的问题。究结果，相 己同学的问题。究结果，相 较对，确认结果，相 核，确认结果，相 pc-IV-2 能利用摄 口语、影像（如文字与实 影、录影）、绘图或、经报 图案、绘图或、经报 物学名词、模型或以 学公式、模型或以 教师认可后形式 告或新媒体形式</p>		
--	--	--	--	--	--

			<p>表達完整之探究過程、發現與成果、價值、限制和主張等。視需要，並能摘要描述主要過程、發現和可能的運用。</p> <p>ai-IV-1 動手實作解決問題或驗證自己想法，而獲得成就感。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索的各種方法，解釋自然現象發生的原因，建立科學學習的自信心。</p> <p>an-IV-1 察覺到科學的觀察、測量和方法是否具有正當性，是受到社會共同建構的標準所規範。</p> <p>an-IV-3 體察到不同性別、背景、族群科學家們具有堅毅、嚴謹和講求邏輯的特質，也具有好奇心、求知慾和想像力。</p>		
第 18 週	跨科主題 取自自然	3	<p>1. 能知道人類從自然環境汲取養份，以維護健康。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自</p> <p>Gc-IV-4 人類文明發展中有許多利用微生物的例子，例</p>	<p>討論 口語評量 活動進行</p> <p>【生涯規劃教育】 涯 J1 了解生涯規劃的意義</p>

		<p>2. 能認識生活中常見的食品加工及保存方式。</p> <p>3. 能知道常見食品添加物類別。</p> <p>4. 能知道生活中廚餘的分類及再利用方式。</p> <p>5. 能從實作活動中提出廚餘處理、循環再利用的可行方案。</p>	<p>我或團體探索與討論的過程，想察方使用的方法改進時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導下以創新思考和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連接到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，從（所得的）資訊或數據，形成解獲知因果關係、解決問題或是發現新的問題。並能將自己的探究結果和其他相關的資訊比較對照，相互檢</p>	<p>如：早期的釀酒、近期的基因轉殖等。 Jc-IV-4 生活中常見的氧化還原反應與應用。</p> <p>Jd-IV-2 酸鹼強度與 pH 值的關係。 Je-IV-1 實驗認識化學反應速率及影響反應速率的因素，例如：本性、溫度、濃度、接觸面積及催化劑。</p> <p>Jf-IV-2 生活中常見的烷類、醇類、有機酸和酯類。</p>	<p>紙筆測驗 實驗探究</p>	<p>與功能。</p> <p>涯 J2 具備生涯規劃的知識與概念。</p> <p>涯 J3 覺察己的能力與興趣。</p> <p>涯 J4 了解自己的人格特質與價值觀。</p> <p>涯 J5 探索性別與生涯規劃的關係。</p> <p>涯 J6 建立對於未來生涯的願景。</p> <p>涯 J7 學習蒐集與分析工作/教育環境的資料。</p> <p>涯 J11 分析影響個人生涯決定的因素。</p> <p>涯 J12 發展及評估生涯決定的策略。</p> <p>涯 J13 培養生涯規劃及執行的能力。</p> <p>涯 J14 培養並涵化道德倫理意義於日常生活。</p>
--	--	--	--	---	----------------------	--

			<p>核，確認結果。 ah-IV-1 對於有關科學發現的報導，甚至權威的解釋(例如：報章雜誌的報導或書本上的解釋)，能抱持懷疑的態度，評估其推論的證據是否充分且可信賴。</p>			
第 19 週	跨科主題 還予自然 適應自然	3	<p>1. 能知道人類活動會改變環境，也可能影響其他生物的生存。</p> <p>2. 能知道廢棄物對環境的影響，環境的承載能力與處理方法。</p> <p>3. 能將知識正確的連結到所觀察到的自然現象。</p> <p>4. 能知道回收寶特瓶可回收作為人造纖維的原料及其在生活中的應用。</p> <p>5. 能具體實踐資源使用的 5R 原則。</p>	<p>ti-IV-1 能依據已知的自然科學知識概念，經由自我或團體探索與討論的過程，想像當使用的方法或實驗方法改變時，其結果可能產生的差異；並能嘗試在指導和方法得到新的模型、成品或結果。</p> <p>tr-IV-1 能將所習得的知識正確的連結到所觀察到的自然現象及實驗數據，並推論出其中的關聯，進而運用習得的知識來解釋自己論點的正確性。</p> <p>tc-IV-1 能依據已知的自然科學</p>	<p>Lb-IV-2 人類活動會改變環境，也可能影響其他生物的生存。</p> <p>Me-IV-6 環境汙染物與生物放大的關係。</p> <p>Mc-IV-4 常見人造材料的特性、簡單的製造過程及在生活上的應用。</p> <p>Na-IV-4 資源使用的 5R：減量、抗拒誘惑、重複使用、回收與再生。</p> <p>Na-IV-6 人類社會的發展必須建立在保護地球自然環境的基礎上。</p> <p>Na-IV-7 為使地球永續發展，可以從減量、回收、再利用、綠能等做起。</p> <p>Ic-IV-2 海水運動</p>	<p>討論 口語評量 活動進行 紙筆測驗</p>

				<p>知識與概念，對自己蒐集與分類的科學數據，抱持合理的懷疑態度，並對他人的資訊或報告，提出自己的看法或解釋。</p> <p>po-IV-1 能從學習活動、日常經驗及科技運用、自然環境、書刊及網路媒體中，進行各種有計畫的觀察，進而能察覺問題。</p> <p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，從（所得的）資訊或數據，形成解釋、發現新知、獲知因果關係、解決問題或是發現新的問題。並能將自己的探究結果和同學的結果或其他相關的資訊比較對照，相互檢核，確認結果。</p> <p>ah-IV-2 應用所學到的科學知識與科學探究方法，幫助自己做出最佳的決定。</p>	<p>包含波浪、海流和潮汐，各有不同的運動方式。</p> <p>Jf-IV-4 常見的塑膠。</p>		
第 20 週	總複習 期末考	3	複習力與壓力	<p>pa-IV-2 能運用科學原理、思考智能、數學等方法，</p>	<p>Eb-IV-1 力能引發物體的移動或轉動。 Eb-IV-3 平衡的物體所受合力為零、合力</p>	紙筆測驗	

			<p>從(所得的)資訊或數據，形成解釋、相互檢核，確認結果。</p> <p>ai-IV-3 透過所學到的科學知識和科學探索，建立科學學習的自信心。</p>	<p>矩為零。</p> <p>Eb-IV-4 摩擦力可分靜摩擦力與動摩擦力。</p> <p>Eb-IV-5 壓力的定義與帕斯卡原理。</p> <p>Ec-IV-1 大氣壓力是因為大氣層中空氣的重量所造成。</p> <p>Ec-IV-2 定溫下定量氣體在密閉容器內，其壓力與體積的定性關係。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p> <p>Eb-IV-6 物體在靜止液體中所受浮力，等於排開液體的重量。</p> <p>Mb-IV-2 科學史上重要發現的過程，以及不同性別、背景、族群者於其中的貢獻。</p>	
--	--	--	---	---	--

◎教學期程以每週教學為原則，如行列太多或不足，請自行增刪。

◎「學習目標」應為結合「學習表現」(動詞)與「學習內容」(名詞)，整合為學生本單元應習得的學科本質知能。

◎「學習表現」與「學習內容」需呈現領綱完整文字，非只有代號，「融入議題實質內涵」亦是。

◎依據 109.12.10 函頒修訂之「臺南市十二年國民基本教育課程綱要國中小彈性學習課程規劃建議措施」中之配套措施，如有每位學生上台報告之

「表現任務—評量方式」請用不同顏色的文字特別註記並具體說明。

◎若實施課中差異化教學之班級，其「學習目標」、「學習重點」、「評量方式」應有不同，本表僅是呈現進度規劃，各校可視學生學習起點與需求適時調整規劃。