臺南市市立安南區安順國民中學 113 學年度第一學期八年級自然領域學習課程計畫(☑普通班/□特教班)

教材版本	翰林	, ,	施年級 級/組別)	八年級	教學節數	每週(3)節,本學期共(6	3)節			
課程目標	 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現象。 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。 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,使學認識與了解太陽對人類的生活有何重要性。 										
該學習階段領域核心素為	自-J-A3:具備從日常 及資源,規劃自然和 自-J-B2:能操作適合 培養相關倫理與分辨	認識與了解太陽對人類的生活有何重要性。 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。 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。自-J-C2:透過合作學習,發展與同儕溝通、共同參與、共同執行及共同發掘科學相關知識與問題解決的能力。									
教學期程	單元與活動名稱	節數	學行	習目標	學習表現	重點 學習內容	表現任務 (評量方式)	融入議題實質內涵			
_	第一章基本測量 1-1 長度、質量與時間	3	了解測 認識科 2. 從討論	常生活經驗, 量的意義,並 學的基本量。 中察覺基本 制訂公制單	tr-IV-1 能將所習得的知識所 到連結到所 到的自然現 實驗出 其中的關 聯出其中 關 聯 聯 以 與 對 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明 明	Ea-IV-2 以 當出 以 是 当 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	1. 能說出實驗器材 的正確使用方法 與注意事項。 2. 能正確的測量長 度並表示其結 果。				

	第一章基本測量 1-1 長度、質量與時間、 1-2 測量與估計	3	【1-1】 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.	表、使用資訊與	等 Ea當或量米克升等Ea時最估IN時的。 IV-尺估例光公立 IV-依刻。IV-3 工度 以量理:、、公 測具進 測適以量理:、、公 測具進 測適 適測 奈毫毫尺 量的行 量	1. 能說出實驗器材 的正確使用方法 與注意事測量長 定並表示其結 果。	【育品作際【育戶環解學生具描量能為】J與關戶】J境,的活備述、力稅條外 2 的運知當觀、紀。教 邁世 無數 一
<u> </u>	第一章基本測量 1-3 體積與密度的測量	3	1. 從探究活動熟悉體 積的測量義了解 出量行物體質量、 是 表 表 是 表 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	pe-IV-2 能正確 安全學習情的 器材與 器構等 。 發情等 。 實 。 與 。	Ea-IV-1 時 間、等量 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子 電子	1. 能說出質量的定 義。 2. 能實際操作,量 測物體的質量和 體積,並藉以求 取密度。	【閱讀素養 教育】閱 別 形 心 來 了 心 來 本 來 本 性 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。

四	第二章物質的世界2-1 認識物質	3	學概從物明態能論狀能變能性能分能及用由然的間性用明和別與辨化成與氣性 現,變。子質。質變的性化成與氣性 化,與 計, 是 一, 對 , 對 是 的 是 , 對 是 的 是 , 對 是 的 是 的 是 的 是 的 是 的 是 的 是 的 是 的 是 的 的 的 的 的 質 中 的 的 的 , 質 質 於 。 對 是 的 是 的 的 的 的 質 中 的 的 的 , 質 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 可 於 。 可 質 於 。 可 質 於 。 可 可 於 可 可 於 可 可 可 的 可 可 可 的 可 可 可 的 可 可 可 可	歸表數理 ai學和種然因習p安習器設進觀並納、學資 「IV的學法象建自一全階材備行察詳製用方或 3:科探,發立信2:作的器資觀數記作資法數 透學索解生科心能適物、源的值錄圖訊,據 過知的釋的學。正合品科。質量。 興整。 所識各自原學 確學、技能性測	Ja-IV-2:是列山 Ab的化的 B的	1. 能說的學性質與此一個人的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生的學生,但是一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以不過一個人,也可以可以不過一個人,也可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以可以	【育環產週其跡及境 315: 815: 815: 815: 815: 815: 815: 815: 8
五	第二章物質的世界 2-2 溶液與濃度	3	7. 由實驗操作氧氣 中氧氣數性。 1. 從生活中常見溶成。 2. 能被據農子 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次 一次	po-IV-1:能從學習活動及用情報 學經、 自然環境 自然環境 體體 體育 體育 體 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 進行 的觀察 也 也 也 也 也 也 也 也 也 也 也 也 也	Jb-IV-4 溶液 的概念及重 百分濃度 (P%)、百萬 分點的表示法 (ppm)。 Ab-IV-1:物質	1.能說出溶液是由 溶質與溶劑所 成,以及其間的 質量關係。 2.能說明擴散現象 是分子由高濃度 移動到低濃度的	
			製的溶液濃度為何, 以及如何依濃度需	察覺問題。 ai-IV-2 透過與	的粒子模型與 物質三態。	現象。	

六	第二章物質的世界2-3混合物的分離	3	4. 相何概度飽能實利不認的明應從色 認解據溶 。認解據溶 。認解據溶 。認解據溶 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以 。 以	同享趣 pe安習器設進觀並ai作證獲的學。 V-2作的器資觀數記1問想說論現 能適物、源的值錄動題法已成能適物、源的值錄動題法就能適物、源的值錄動題法感 確學、技能性冊 實驗而	INC-IV-5: 與生質尺 Ab依理可和Ca分結法色 一IV-分命世度 V-否法為合了。 是界的 4可分純物1合、易析。實物過濾法 類物期離物。實物過濾法	1. 能了解可利用純物質的特性不同來分離混合物。	【海】 海】 第 第 第 第 第 第 響 。
七 (第一次定期考	第三章波動與聲音 3-1 波的傳播與特徵	3	1. 連二年 注注 注注 注注 注注 注注 注注 注注 注注 注注 注		Ka-IV-,、、、、基础,是不是不是不是不是,,、、、、是是是是一个的。。 Wa-IV-,,、、、是是是是一个,是是是一个,,,,是是是是一个,是是是是一个,是是是是一个,是是是一个,我是一个,我	1. 能說 說 說 說 之 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	

			長的關係,並能用以 推論週期波的傳播 情況。	及網路媒體中, 進行各種有計畫 的觀察,進而能 察覺問題。	速率。		
八	第三章波動與聲音 3-2 聲音的形成	າ	1. 电子子 电子子 电子子 电子子 电子子 电子子 电子子 电子子 电子子 电子	ti已知自與想察法果異指考的結po習驗自及進的察U-1 的概或論當法變能並下方型。—T·新科環路各察問1 自念團的使或時產能以法、 1:、技境媒種,題能然,體過用實,生嘗創得成 能日運、體有進。依科經探程的驗其的試新到品 從常用書中計而依科經探程的驗其的試新到品 從常用書中計而	Ka-IV-1:例波坡波Ka播如波Ka的態度響速IV-1:例波頻振:U類橫 IV類密因音。注例波頻振:型波 3:、度素傳波如谷率幅波,和 介狀及會播的:、、。傳例縱 質 溫影的	1. 能帶,因無常,因動所以現會快生	【生育 八 大 大 大 大 大 大 大 大 大 大
九	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	თ	【3-3】 1. 由探究活動中察覺 發音體的構造和引 起發音體振動的力	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	Ka-IV-5: 耳朵 可以分辨不同 的聲音,例 如:大小、高	1. 能說出聲音的 三要素與物體 振動的頻率、 振幅、波形有	
			量大小,會影響所產 生的聲音。	實驗數據,並推 論出其中的關	低和音色,但 人耳聽不到超	關。 2. 能說明如何利	

C5-1 領域學習課程(調整)計畫(新課綱版)

		2. 3. 4. 【1. 2. 3. 4. 数十分的音 認、幅,音 舉立噪 一	聯得自性 pe 安習器設進觀並,的己。 IV-全階材備行察詳而識點 2:作的器資觀數記而識點 2:作的器資觀數記軍來的 能適物、源的值錄明解正 正合品科。質量。	聲 Ka-IV-7: 大速-IV-的的助防洗。 - 7: 和因: 性究們噪光影素對做可更音	用聲音的反射。	
· ·	第四章光、影像與顏色 3 4-1 光的傳播	4. 察覺可利用超聲波 反射進行測量、傳播	tr-IV-1 能將所 習得的知識正確	Ka-IV-6 由針 孔成像、影子	1. 能說明光可在真空及透明介質中	

			不發光物體,了解兩	的連結到所觀察	實驗驗證與說	傳播。	
			種物體如何引起視	到的自然現象及	明光的直進	2. 能透過針孔成像	
			覺,以及影子的形	實驗數據,並推	性。	活動了解針孔成	
			成。	論出其中的關	Ka-IV-7 光速	像原理及成像性	
			2. 從針孔成像探究活	聯,進而運用習	的大小和影響	質。	
			動的觀察結果及作	得的知識來解釋	光速的因素。		
			圖中,認識光直線前	自己論點的正確			
			進的現象,以及實像	性。			
			的意義。	ai-IV-3 透過所			
			3. 能運用原理解釋光	學到的科學知識			
			線直線前進在生活	和科學探索的各			
			中的應用。	種方法,解釋自			
			4. 連結自然現象,察覺	然現象發生的原			
			光速極快,進而認識	因,建立科學學			
			光速的大小和影響	習的自信心。			
			光速的因素。				
+-	第四章光、影像與顏色	3	1. 舉例說明日常生活	tr-IV-1 能將所	Ka-IV-8 透過	1. 能舉出各種面鏡	
	4-2 光的反射與面鏡成像		中光的反射現象。	習得的知識正確	實驗探討光的	的應用,如化妝	
			2. 由實驗觀察中理解	的連結到所觀察	反射與折射規	鏡、太陽能爐、	
			光的反射定律,並用	到的自然現象及	律。	道路轉彎處鏡面	
			以解釋生活中的反	實驗數據,並推		等。	
			射現象。	論出其中的關			
			3. 由探究活動觀察,及	聯,進而運用習			
			應用反射定律了解	得的知識來解釋			
			平面鏡的成像,以及	自己論點的正確			
			虚像的意義。	性。			
			4. 應用反射定律說明	ai-IV-3 透過所			
			凹面鏡與凸面鏡對	學到的科學知識			
			光線造成會聚或發	和科學探索的各			
			散的效果。	種方法,解釋自			
			5. 觀察凹面鏡與凸面	然現象發生的原			
			鏡的成像情形,連結	因,建立科學學			
			到生活中的應用。	習的自信心。			

C5-1 領域學習課程(調整)計畫(新課綱版)

十二	第四章光、影像與顏色	3	[4-3]	tr-IV-1 能將所	Ka-IV-8 透過	1.	能說明日常生	【品德教
, '	4-3 光的折射		1 連結日常生活現象,	習得的知識正確	實驗探討光的		活與折射有關	育】
	4-4 透鏡成像		察覺光進入不同介	的連結到所觀察	反射與折射規		例子。	品 J8 理性溝
			質時會發生折射。	到的自然現象及	律。	2.	能指出視深與	通與問題解
			2. 由光的折射探究活	實驗數據,並推			實際深度的成	決。
			動理解折射現像以	論出其中的關			因。	【生涯規劃
			及視深與實深。	聯,進而運用習		3.	能辨別及說出	教育】涯 J7
			3. 能了解光線折射的	得的知識來解釋			凹、凸透鏡的	學習蒐集與
			成因與折射定律。	自己論點的正確				分析工作/教
			4. 能應用折射定律推	性。			特性。	育環境的資
			論可能發生的折射	po-IV-1 能從學				料。
			現象。	習活動、日常經				【閱讀素養
			【4-4】	驗及科技運用、				教育】閱 J7
			1. 能說出透鏡的種類,	自然環境、書刊				小心求證資
			並應用折射定律反	及網路媒體中,				訊來源,判
			射定律說明凹透鏡	進行各種有計畫				讀文本知識
			與凸透鏡對光線造	的觀察,進而能				的正確性。
			成會聚或發散的效	察覺問題。				
			果。	ai-IV-2 透過與				
				同儕的討論,分				
				享科學發現的樂				
				趣。				
十三	第四章光、影像與顏色	3	[4-4]	ti-IV-1 能依據	Ka-IV-8 透過	1.	能了解凹、凸	【生涯規劃
(第二次定期	4-4 透鏡成像		1 能操作凸、凹透鏡成	已知的自然科學	實驗探討光的		透鏡在生活中	教育】涯 J3
考)	4-5 色散與顏色		像實驗,並由觀察中	知識概念,經由	反射與折射規		的應用。	覺察自己的
			了解成像原理。	自我或團體探索	律。	2.	能說明色光照	能力與興
			2. 能根據透鏡成像原	與討論的過程,	Ka-IV-9 生活		射不同顏色物	趣。
			理說明光學儀器如	想像當使用的觀	中有許多實用		體會有吸收與	
			何應用光學鏡片。	察方法或實驗方	光學儀器,如		反射的現象。	
			【4-5】	法改變時,其結	透鏡、面鏡、			
			1. 能由觀察或連結生	果可能產生的差	眼睛、眼鏡、			
			活經驗,察覺太陽光	異;並能嘗試在	顯微鏡等。			
			色散的現象。	指導下以創新思				

	r			1		_		
			2. 能說出三原色光。	考和方法得到新				
			3. 能由探究活動了解	的模型、成品或				
			色光與物體顏色產	結果。				
			生的原因	pe-IV-2 能正確				
			4. 能推論不同情境中	安全操作適合學				
			物體可能呈現的顏	習階段的物品、				
			色。	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。				
十四		3	[5-1]	pe-IV-2:能正確	Ka-IV-10 陽光	1.	能說明溫度計	
	第五章溫度與熱	J	1. 由生活經驗中的冷	_	經過三稜鏡可	1.	的原理及常用	
	5-1 溫度與溫度計		熱了解溫度的意義。	習階段的物品、	以分散成各種		温標。	
			2. 由自製溫度計探究		色光。		1/11	
			活動了解溫度計設		Bb-IV-5 熱會			
			計原理。	進行客觀的質性	改變物質形			
			3. 由科學史認識溫標		態,例如:狀			
			的制訂,察覺公制單	並詳實記錄。	態產生變化、			
			位 訂定會隨環境或					
			社會狀況而有所變		縮。			
			動,並知道不同溫標		v.ID			
			的温度可以換算。	種方法,解釋自				
			的極及「外沃升	然現象發生的原				
				因,建立科學學				
				習的自信心。				
十五	第五章溫度與熱	3	1 從生活中的熱源加熱	ti-IV-1 能依據	Bb-IV-1 熱具	1		【能源教
1 11	カエマ温及映然 5-2 熱量	U	察覺「熱」會造成物	已知的自然科學	有從高溫處傳	ļ . .	此	育】
	0 4 然 里		一	知識概念,經由	到低温處的趨		低温處。	A
				自我或團體探索	势。	2	能算出水溫升	能 J4
			b. 是加热小的採光冶 動紀錄,分析數據發	日 报	ガ 。 Mb-IV-2 科學	۷.	高時吸收的熱	裡肥里炒式 的轉換。
								ロリ特が
			現加熱時間(熱量)、	想像當使用的觀	史上重要發現		量有多少。	

十六 第五章溫度與熱	3	水温上升線,進二 一次 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個 一個	察法果異指考的結及數理 方改可;導和模果-I納、學資 或時產能以法、 1 製用方或 實,生嘗創得成 能作資法數 實,生嘗創得成 能作資法數 能上質法數 能	的不景其Bb-IV-3:不及背於。過吸義 Bb-IV-3:不同	1.能利用相同質量	【安全教
十六 第五早温度與熱 5-3 比熱	0	1. 2. 2. 3. 4. 明月期期 在一个人,并为数据,并决定,是相对的,是有的,是有的,是有的,是有的,是有的,是有的,是是相对,是是一个,是是一个,是是一个,是是一个,是是一个,是是一个,是是一个,是是一		50-14-3: 物其可熱的述不後變,特描例,化比性	1. 能的相溫來的用同時變解熱物間化不大物問人不大人物問題來的問題來的問題來的問題來的與此差物。	有 有 万 万 万 万 万 万 万 万 万 万

十七	第五章溫度與熱 5-4 熱對物質的影響 5-5 熱的傳播方式	3	1. 能根據生活經驗質。 根據明,說明的影響認 人。 2. 從所不了解熱傳 一種方式。 3. 能對人。 3. 能對人。 3. 能對在生 的現象或應用。	tr-IV-1 能器的到實論所 能識的到實論則 能識所現,的 的數其中 而 說 的 數 其 的 數 其 的 數 其 的 數 其 的 數 其 的 數 其 的 。 的 。 的 。 的 。 的 。 的 。 的 。 的 。 的 。 的	Bb-IV-5:熱體縮Bb-A到勢內生變,產積。IV-1高溫。 IV-方、為熱形:化脹 熱處的 熱包流熱的-IV-4 式對熱局-IV-4 式對熱的人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與人類 與	 能舉例說明化學 變化時所伴。 能說出對流式 式、執軸的應用 	(安全教育)
+/\	第六章物質的基本結構 6-1 元素與化合物	3	1. 家化可可概了方些及中人人,会员的大学,是是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是是一个人,是一个人,	tr習的到實論聯得自性an不景們謹特奇想V-1得連的驗出,的己。-I同、具和質心像化的結自數其進知論 V-性族有講,、力能識所現,的運來的 體、科毅邏具知將正觀象並關用解正 察背學、輯有慾所確察及推 習釋確 到 家嚴的好和	幅AATV-5:物學。:AATV AATV AATV AATV AATV AATV AATV AATV	1. 能含含物 是一个人,我们就是我们就是一个人,我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是我们就是	【生涯規劃 教 其 其 其 其 其 其 以 以 以 以 以 以 以 以 以 以
十九	第六章物質的基本結構	3	1. 從實驗操作過程,認	ai-IV-2 透過與	Aa-Ⅳ-4:元素	1. 能說出生活中常	

	6-2 生活中常見的元素		識金屬元素與非金屬元素與非金屬元素的特性進行分金屬元素性,并 國大學性。 2. 認屬元素性與辨為 金屬於對之。 金屬於對於一個。 金屬於對於一個。 金屬於對於一個。 一個, 一個, 一個, 一個, 一個, 一個, 一個, 一個,	享科學發現的樂趣。 an-IV-2 分辨科學知識的確定性 和持久性,會因	的性MC-IV-4: 質期地型繼次合反合則 類性型繼次合反合則 對方, 對方, 對於此與 計 對於此與 計 對 於 於 的 則 在 數 於 的 則 在 数 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的 的	見金屬元素與非 金屬元素的特性 與應用	
			其應用的關聯。		質組成與元素 的週期性中認 識元素時介 紹。		
二十(第三次定期考)	第六章物質的基本結構 6-3 物質結構與原子 6-4 週期表	3	【6-3】1.6-3】1.6-3】1.6-3】1.6-3】1.据解化型學的識性時所子原電量讀解子別工合變。史展的會對學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學學	種方法,解釋自 然現象發生的原 因,建立科學學 習的自信心。 an-IV-2:分辨科 學知識的確定性	Aa-IV-1 Mb上的不景其V-1 Ybu Mb-IV-1 生過同、中分4 有期2 要,别群貢原展元規性科發以、者獻子。素律。學現及背於。	1. 能說各個的 表	【教檢學中刻生歧別】家、於印偏。 中性庭職性象見 等3、場別產與

			和週期性,體察科學 家們具有堅毅、嚴禁 和講求避輯的特質 也具有好奇心。 您和想像力。 2. 由探究活動觀察和 似的化學反應特性。				
<u>+</u> _	第六章物質的基本結構6-5分子與化學式	3	【6-5】 1. 6-5】 2. 6-5】 2. 6-5】 4. 6-5】 6. 6-5] 6. 6-5]	並型制後或trag的到 能們 無能 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	Aa-IV-5 物學。 元有符 分 是-IV-2 的是-IV-2 原子 是列 。 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦 是一旦	1. 能以模型說明化學式表示的意義與概念。	

- ◎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」應為學校(可結合學年會議)應以學習階段為單位,清楚安排兩年內「學習表現」與「學習內容」如何規劃在各個單元讓學生習得。
- ◎「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。

- C5-1 領域學習課程(調整)計畫(新課綱版)
- ◎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。

臺南市市立安南區安順國民中學 113 學年度第二學期八年級自然領域學習課程計畫(☑普通班/□特教班)

教材版本		(£)	實施年級 八年級 (組別)		每週(3	8)節,本學期共(60))節			
課程目標	2. 藉由實驗探討化 3. 了解學學學問 4. 從科學學學問 習得實驗中了 5. 從實驗中了機物 6. 能分辨有機物 7. 了解力的意義	1. 了解化學變化、化學式、原子量、莫耳、及化學反應式的定義。 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。 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。 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。 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。 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。 7. 了解力的意義,且知道力有不同的種類、表示法及其單位。 8. 了解摩擦力、壓力、浮力的定義,與生活上的應用。								
該學習階領域核心素	源,規劃自然科學 自-J-B2 能操作適 精養 相關倫理與分辨資	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。 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。 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。								
			課程	架構脈絡						
				學習	重點	+ -12 1- 24	-			
教學期程	單元與活動名稱	節數	學習目標	學習表現	學習內容	表現任務 (評量方式)	融入議題實質內涵			
1	第一章化學反應 1-1 常見的化學反應 1-2 質量守恆定律	3	【1-1】 1. 了解化學變化的定義, 立說出生活中的實例。 2. 藉由實驗,探討化學量 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 成物。 【1-2】	pe-IV-2 字習器設進觀詳正合品科。質量。手頭正會品科。質量。手頭正子IV-1 問題或音音與題或音音與語數與語言,所以 在 i - I V-1 問題或	Ba-IV-3 應常的吸熱 的吸熱 的吸 那 那 那 那 那 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	1. 能操作及觀察 記錄化學反應 實驗。 2. 能說明拉瓦節 與質量守恆定 律。				

1-1		0	1. 了解質量守恆定律。 2. 藉由實驗,探討化學反應前後,物質於封閉系 應中的質量變化,及化學反應的質量守恆。 3. 能用原子說解釋質量 守恆定律。	證自己想法,而獲得成就感。	應中的質量守恆 定律。 Ja-IV-2 化學反 應是原子重新排 列。	1.	
11	第二章氧化還原反應2-1氧化反應與活性	3	1. 根缺一人,活的小 度化 也 氧鹼 如	設備及實際。能 進行客觀值量。 類解質量 並詳實記錄。 pa-IV-1 能分析歸納、製作圖表數學	Jc-IV-2 B W M M M M M M M M M M M M M	1. 能說明元素對同大大大學	【環介 類 類 了 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行 行
四	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	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,	Jc-IV-1 氧化與 還原的狹義定義 為:物質得到氧 稱為氧化反應; 失去氧稱為還原 反應。	1. 能說明氧化還 原反應與活性 大小的關係。	

	T	ı		Γ .	T	I	
			元素的氧化物中,把對	的觀察,進而能	Jc-IV-3 不同金		
			氧活性小的元素置换	察覺問題。	屬元素燃燒實驗		
			出來。	pe-IV-2:能正確	認識元素對氧氣		
				安全操作適合學	的活性。		
				習階段的物品、	Ca-IV-2:化合物		
				器材儀器、科技	可利用化學性質		
				設備及資源。能	來鑑定。		
				進行客觀的質性	1 - 1 - 2 <u>- 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - </u>		
				觀察或數值量測			
				並詳實記錄。			
五	第二章氧化還原反應	3	1. 了解利用還原劑由金	tc-IV-1 能依據	Jc-IV-4 生活中	1. 能說明生活中	【安全教育】
<i>"</i>	2-3 氧化還原的應用	J	国氧化物冶煉金屬的	已知的自然科學	常見的氧化還原	常見的氧化還	安J3 了解日
	2 3 氧化逐原的應用			一	市元的氧化逐次 反應及應用。	市 元的 氧 亿 逐 原 反 應 。	
							常生活容易發
			2. 了解煉鐵的方法。	自己蒐集與分類			生事故的原
			3. 了解漂白作用、抗氧化	的科學數據,抱			因。
			劑、呼吸與光合作用,	持合理的懷疑態			
			皆和氧化還原有關。	度,並對他人的			
				資訊或報告,提			
				出自己的看法或			
				解釋。			
				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。			
六	第三章電解質與酸鹼鹽	3	1. 了解電解質與非電解	tc-IV-1:能依據	Ca-IV-2 化合物	1. 能說明電離說	
	3-1 電解質		質的定義。	已知的自然科學	可利用化學性質	與陰、陽離	
			2. 了解阿瑞尼斯的電離	知識與概念,對	來鑑定。	子。	
			說,電解質水溶液在通	自己蒐集與分類	Jb-IV-1 由水溶		
			電時,兩電極處會發生	的科學數據,抱	液導電的實驗認		

			化學反應。	持合理的懷疑態	識電解質與非電		
			3. 了解離子移動是電解	度,並對他人的	解質。		
			質導電的原因。	資訊或報告,提	Jb-IV-2 電解質		
			X , 2 , , , , , ,	出自己的看法或	在水溶液中會解		
				解釋。	離出陰離子和陽		
				pe-Ⅳ-2:能正確	離子而導電。		
				安全操作適合學			
				習階段的物品、			
				器材儀器、科技			
				設備及資源。能			
				進行客觀的質性			
				觀察或數值量測			
				並詳實記錄。			
セ	第三章電解質與酸鹼鹽	3	1. 認識實驗室中常使用	po-IV-1:能從學	Ca-IV-2 化合物	1. 能使用酸鹼指	【安全教育】
	定期考、複習定期考範		的酸和鹼的性質。	習活動、日常經	可利用化學性質	示劑判別溶液	安 J4 探討日
	圍		2. 由對各種酸與鹼的了	驗及科技運用、	來鑑定。	酸鹼性。	常生活發生事
	3-2 酸和鹼		解,歸納出酸與鹼的通	自然環境、書刊	Jd-IV-1 金屬與	2. 能說出酸和鹼	故的影響因
			性。	及網路媒體中,	非金屬氧化物在	的特性。	素。
			3. 了解常用的酸與鹼之	進行各種有計畫	水溶液中的酸鹼		
			性質及用途。	的觀察,進而能	性,及酸性溶液		
				察覺問題。	對金屬與大理石		
				pe-Ⅳ-2:能正確	的反應。		
				安全操作適合學	Jd-IV-5 酸、		
				習階段的物品、	鹼、鹽類在日常		
				器材儀器、科技	生活中的應用與		
				設備及資源。能	危險性。		
				進行客觀的質性			
				觀察或數值量測			
				並詳實記錄。			
\sim	第三章電解質與酸鹼鹽	3	1. 知道濃度有許多種表	tr-IV-1 能將所	Jd-IV-2 酸鹼強	1. 能說明莫耳濃	
(第一次定期	3-3 酸鹼的強弱與 pH		示法,並能了解莫耳濃	習得的知識正確	度與 pH 值的關	度的單位與意	
考)	值		度的意義。	的連結到所觀察	係。	義、	
7 /			2. 了解如何配製一定濃	到的自然現象及	Jd-IV-3 實驗認	2 能說明[H ⁺]大	

			度的溶液。	實驗數據,並推	識廣用指示劑及	小與 pH 值的關	
			3. 知道純水會解離出[H	論出其中的關	pH計。	係。	
			⁺]及[OH ⁻],及水中[H	聯,進而運用習	Jd-IV-4 水溶液		
			+]及[OH-]濃度間的關	得的知識來解釋	中氫離子與氫氧		
			係。	自己論點的正確	根離子的關係。		
			4. 能以[H ⁺]及[OH ⁻]分辨	性。			
			酸性、中性及鹼性溶	ah-IV-1 對於有			
			液。	關科學發現的報			
			5. 能利用 pH 值表示[H ⁺]	導,甚至權威的			
			的濃度,知道溶液的 pH	解釋(如報章雜			
			值越小,表示氫離子濃	誌的報導或書本			
			度越大。	上的解釋),能抱			
			6. 能以 pH 值分辨酸性、	持懷疑的態度,			
			中性及鹼性溶液。	評估其推論的證			
			8. 了解酸鹼指示劑的意	據是否充分且可			
			義,由此知道溶液的 pH	信賴。			
			值。並知道有些蔬菜或				
			水果可以製成酸鹼指				
			示劑。				
九	第三章電解質與酸鹼鹽	3	1. 由鹽酸與氫氧化鈉的	tr-IV-1 能將所	Jd-IV-5 酸、	1. 能說明日常生	
	3-4 酸鹼反應		作用來認識酸鹼反應。	習得的知識正確	鹼、鹽類在日常	活中常見的酸	
			2. 認識酸鹼中和反應,並		生活中的應用與	鹼中和應用。	
			利用實驗說出酸鹼反		危險性。		
			應過程的酸鹼性變化。	實驗數據,並推	Jd-IV-6 實驗認		
			3. 了解中和作用是[H ⁺]		識酸與鹼中和生		
			和[OH-]化合成水的反		成鹽和水,並可		
			應,其生成物為鹽。	得的知識來解釋	放出熱量而使溫		
			4. 了解生活中有關酸鹼	自己論點的正確	度變化。		
			中和的應用實例。	性。	Na-IV-3 環境品		
			5. 知道生活中常見的鹽	pe-IV-2 能正確	質繫於資源的永		
			(食鹽、碳酸鈣、硫酸		續利用與維持生		
			鈣、碳酸鈉)之性質,	習階段的物品、	態平衡。		
			並了解生活中有關鹽	器材儀器、科技			

			類的應用。	設備與資源。能			
			大只 F7 //⑤ //1	 進行客觀的質性			
				超测或數值量册			
				並詳實記錄。			
+	第四章反應速率與平衡	3	1. 了解化學反應的快慢	tr-IV-1 能將所	Je-IV-1 實驗認	能說明影響化學	【安全教育】
	4-1 反應速率		即是反應速率,可由化	習得的知識正確	識化學反應速率	反應速率的因	安 J4 探討日
			學反應的現象來比較。	的連結到所觀察	及影響反應速率	素。	常生活發生事
			2. 了解接觸面積、濃度與	到的自然現象及	的因素,例如:		故的影響因
			温度,與反應速率的關	實驗數據,並推	本性、温度、濃		素。
			係。	論出其中的關	度、接觸面積與		
			3. 知道日常生活中,有關	聯,進而運用習	催化劑。		
			接觸面積、濃度與溫度	得的知識來解釋			
			對反應速率影響的實	自己論點的正確			
			例。	性。			
			4. 能了解催化劑的意	ai-IV-3 透過所			
			義,並了解催化劑在	學到的科學知識			
			化學反應中的功	和科學探索的各			
			能。。	種方法,解釋自			
			5. 了解生物體內有許多	然現象發生的原			
			催化劑的功用。	因,建立科學學			
			6. 了解催化劑是有選擇	習的自信心。			
			性的。				
+-	第四章反應速率與平衡	3	1. 了解什麼是可逆反應。	tr-IV-1 能將所	Je-IV-2 可逆反	1. 能說明可逆反	
	4-2 可逆反應與平衡		2. 能了解化學平衡是一	習得的知識正確	應。	應,以及溫	
			種動態平衡。	的連結到所觀察	Je-IV-3 化學平	度、濃度如何	
			3. 了解化學平衡的概念,	到的自然現象及	衡及温度、濃度	影響化學平	
			認識影響化學平衡的	實驗數據,並推	如何影響化學平	衡。	
			因素。	論出其中的關	衡的因素。		
			4. 能舉例出日常生活中	聯,進而運用習			
			有關化學平衡的應用。	得的知識來解釋			
			5. 知道化學平衡會受濃	自己論點的正確			
			度、溫度等因素之改變	性。			

+=+=	第五章有機化合物 5-1 有機化合物的組成	3 3	而移動。 【5-1】 1. 能觀差異,各有人人。 生子,是一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个	ai-IV-的學法象建自 V-的結自數其進知論 V-的學法象建自 V-的結自數其進知論 V-的學意學索解生科心 能識所現,的運來的 透論現知的釋的學。 將正觀象並關用解正 過,的所識各自原學 所確察及推 習釋確 與分樂所識各自原學	Cb-IV-3 分原目的 分原目的 分原目的 一IV-1 多原同的有人 的 15 15 15 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16	1. 能說明有機化的對方之一。	
十四 (5/8~5/9 第 二次定期考)	5-2 常見的有機化合物		【5-2】 1. 認識有機化合物的結構。 2. 認識烴的結構與性質。認識石油和天然氣。 3. 了解石油分餾後的組成分與應用。 4. 認識天然氣的來源、成分與應用。 5. 認識石油、天然氣與煤	pe-IV-2 作的 Be-IV-2 作的 Be-IV-2 作的 Be-IV-2 作的 Be-IV-2 作的 Be-IV-3 是一个 Be-IV-3 是一	Jf-IV-2 生活中常見的烷類、有機酸和酯類。 Jf-IV-3 酯化與皂化反應。 Nc-IV-3 化石燃料的形成及特性。	1. 能辨別醇類、 酸類、酯類的 化學式。	【能 J3: 所

C5 1 领利于日			_				-
			皆屬於化石燃料。				
			6. 認識醇的結構與性質。				
			7. 認識酸的結構與性質。				
			8. 認識酯的結構與性質。				
十五	第五章有機化合物	3	[5-3]	pe-IV-2 能正確	Jf-IV-4 常見的	1. 能說明聚合物	【環境教育】
	5-3 聚合物與衣料纖維		1. 了解聚合物的定義及	安全操作適合學	塑膠。	的定義及常見	環 J4 了解永
			應用。	習階段的物品、	Mc-IV-4 常見人	的聚合物。	續發展的意義
			2. 認識生活上常見的衣	器材儀器、科技	造材料的特性、	2. 能判別常見的	(環境、社
			料纖維。	設備與資源。能	簡單的製造過程	衣料纖維。	會、與經濟的
				進行客觀的質性	及在生活上的應		均衡發展)與
				觀測或數值量冊	用。		原則。
				並詳實記錄。	Na-IV-4 資源使		
				ai-IV-2 透過與	用的 5R:減量、		
				同儕的討論,分	抗拒誘惑、重複		
				享科學發現的樂	使用、回收及再		
				趣。	生。		
十六	第五章有機化合物	3	[5-4]	pe-IV-2 能正確	Jf-IV-3 酯化與	1. 能操作肥皂的	【環境教育】
	5-4 有機物在生活中的		1. 認識各種食物,如醣	安全操作適合學	皂化反應。	製備(皂化反	環 J15 認識
	應用		類、蛋白質、油脂的成	習階段的物品、		應)實驗。	產品的生命週
			分。	器材儀器、科技			期,探討其生
			2. 藉由肥皂的製作,了解	設備與資源。能			態足跡、水足
			油脂的皂化反應。	進行客觀的質性			跡及碳足跡。
				觀測或數值量冊			
				並詳實記錄。			
				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。			
				かん!つべ			

+ +	第六章力與壓力	3	1. 說出力的意義。	pe-IV-2:能正確	Eb-IV-1 力能引	1. 能說明超距	
	6-1 力與平衡		2. 了解力對物體產生的	安全操作適合學	發物體的移動或	力、接觸力。	
			影響。	習階段的物品、	轉動。	2. 能以實驗說明	
			3. 了解力有不同的種類	器材儀器、科技	Eb-IV-3 平衡的	力的平衡與合	
			並能舉例說明。	設備及資源。能	物體所受合力為	成。	
			4. 藉由操作彈簧秤實驗,	進行客觀的質性	零、合力矩為		
			了解質量、重量與力之	觀察或數值量測	零。		
			間的關係。	並詳實記錄。	,		
			5. 知道如何操作彈簧秤	ai-IV-1:動手實			
			測量力的大小。	作解決問題或驗			
			6. 了解力的表示法及其	證自己想法,而			
			單位。	獲得成就感。			
			7. 了解力的合成。				
十八	第六章力與壓力	3	1. 了解摩擦力的意義。	tr-IV-1:能將所	Eb-IV-4 摩擦力	1. 能說明摩擦力	
1	6-2 摩擦力		2. 了解影響摩擦力的因	習得的知識正確	可分靜摩擦力與	種類、意義及	
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		素。	的連結到所觀察	動摩擦力。	影響動摩擦力	
			3. 藉由改變重量及接觸			的因素。	
			面性質的實驗,了解影 	實驗數據,並推			
			響最大靜摩擦力的因	論出其中的關			
			素。	聯,進而運用習			
			4. 了解靜摩擦力與動摩	得的知識來解釋			
			擦力。	自己論點的正確			
			5. 知道摩擦力在生活中	性。			
			的應用。	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			
				設備及資源。能			
				進行客觀的質性			
				觀察或數值量測			
				並詳實記錄。			
十九	第六章力與壓力	3	1. 了解壓力的意義。	ai-IV-2:透過與	Eb-IV-5 壓力的	1. 能說明壓力的	【生涯規劃教
	6-3 壓力		2. 了解水壓的意義。	同儕的討論,分	定義與帕斯卡原	定義、連通管	育】涯 J3 覺

			3. 能了解連通管原理及 帕斯卡原理。 4. 了解大氣壓力的意義。	享科學發現。 ai-IV-3:透現 學到學子 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。 。	理。 Ec-IV-1 大氣 大氣 大氣 是空成。 Ec-IV-2 定 天氣 是 完 是 完 是 完 是 完 是 完 是 完 是 完 是 完 是 完 。 是 完 是 是 是 是	原理、帕斯卡 原理、大氣壓 力在生活中的 應用。	察自己的能力與興趣。
二十 (第三次定期考)	第六章力與壓力6-4浮力	3	1. 了解 注 至 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是 是	tr-IV-1:智的到實論聯得自性 p安習器設進觀並IV-0的結自數其進知論	Eb-IV-6 物體在 靜止液體中所 浮力,等於開 液體的重量。	1. 能說明浮力的體在輕的人類, 一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個一個	【安全教育】 安 J3 了容易 好 字 是
二十一	第六章力與壓力 6-4 浮力	3	1. 了解影響浮力的因素。	ai-IV-2:透過與 同儕的討論,分 享科學發現的樂 趣。	Eb-IV-6 物體在 靜止液體中所受 浮力,等於排開 液體的重量。	1. 能說明沉體的 浮力等於所排 開的液體重, 且小於物體本	

身的重量。

- ◎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」應為學校(可結合學年會議)應以學習階段為單位,清楚安排兩年內「學習表現」與「學習內容」如何規劃在各個單元讓學生習得。
- ◎「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。