

Fformiwlâu ïonig 2

Cyn i chi ateb y posau isod, llenwch y tabl o fformiwlâu:

anion	cyfansoddyn calsiwm	cyfansoddyn sodiwm	cyfansoddyn alwminiwm	cyfansoddyn potasiwm
clorid	CaCl_2		AlCl_3	
syllfad	CaSO_4		$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
hydrocsid			$\text{Al}(\text{OH})_3$	
nitrad				KNO_3
carbonad				K_2CO_3
ffosffad		Na_3PO_4		K_3PO_4
ocsid		Na_2O		K_2O
ïodid				KI
syllfid	CaS			
hydrogen carbonad	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$		$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$	
bromid	CaBr_2		AlBr_3	

Gêm grid 1

Mae pob rhes, colofn a blwch 2 x 2 yn cynnwys carbonad, sylffad, hydrocsid a nitrad. Defnyddiwch eich sgiliau datrys problemau a'r atebion yn y tabl uchod i lenwi'r blychau gwag.

cyfansoddion calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaSO_4			Na_2CO_3
			KNO_3
$\text{Al}(\text{OH})_3$			
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	

Pos 2

Mae pob rhes, colofn a blwch 2 x 2 yn cynnwys clorid, ocsid, ffosffad ac ïodid.

cyfansoddyn calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaCl ₂			NaI
	CaI ₂	NaCl	
	Al ₂ O ₃		
		K ₃ PO ₄	
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	

Pos 3

Mae pob rhes, colofn a blwch 2 x 2 yn cynnwys carbonad, sylffid, cyfansoddyn hydrogen carbonad a bromid.

cyfansoddion calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaS			
		NaBr	
		K ₂ CO ₃	
	Al(HCO ₃) ₃		
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	

Fformiwlâu ïonig 2 – atebion

Cyn i chi ateb y posau isod, llenwch y tabl fformiwlâu:

anion	cyfansoddyn calsiwm	cyfansoddyn sodiwm	cyfansoddyn alwminiwm	cyfansoddyn potasiwm
clorid	CaCl_2	NaCl	AlCl_3	KCl
sylffad	CaSO_4	Na_2SO_4	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	K_2SO_4
hydrocsid	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	NaOH	$\text{Al}(\text{OH})_3$	KOH
nitrad	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	NaNO_3	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	KNO_3
carbonad	CaCO_3	Na_2CO_3	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	K_2CO_3
ffosffad	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Na_3PO_4	AlPO_4	K_3PO_4
ocsid	CaO	Na_2O	Al_2O_3	K_2O
ïodid	CaI_2	NaI	AlI_3	KI
sylffid	CaS	Na_2S	Al_2S_3	K_2S
hydrogen carbonad	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	NaHCO_3	$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$	KHCO_3
bromid	CaBr_2	NaBr	AlBr_3	KBr

Pos 1 – atebion

cyfansoddion calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaSO_4	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	NaNO_3	Na_2CO_3
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	CaCO_3	Na_2SO_4	NaOH
$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	KOH	KNO_3
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	K_2CO_3	K_2SO_4
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	

Pos 2 – atebion

cyfansoddion calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaCl_2	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Na_2O	NaI
CaO	CaI_2	NaCl	Na_3PO_4
AlPO_4	Al_2O_3	KI	KCl
AlI_3	AlCl_3	K_3PO_4	K_2O
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	

Pos 3 – atebion

cyfansoddion calsiwm		cyfansoddion sodiwm	
CaS	CaBr_2	NaHCO_3	Na_2CO_3
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	CaCO_3	NaBr	Na_2S
AlBr_3	Al_2S_3	K_2CO_3	KHCO_3
$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$	K_2S	KBr
cyfansoddion alwminiwm		cyfansoddion potasiwm	