

Anexo

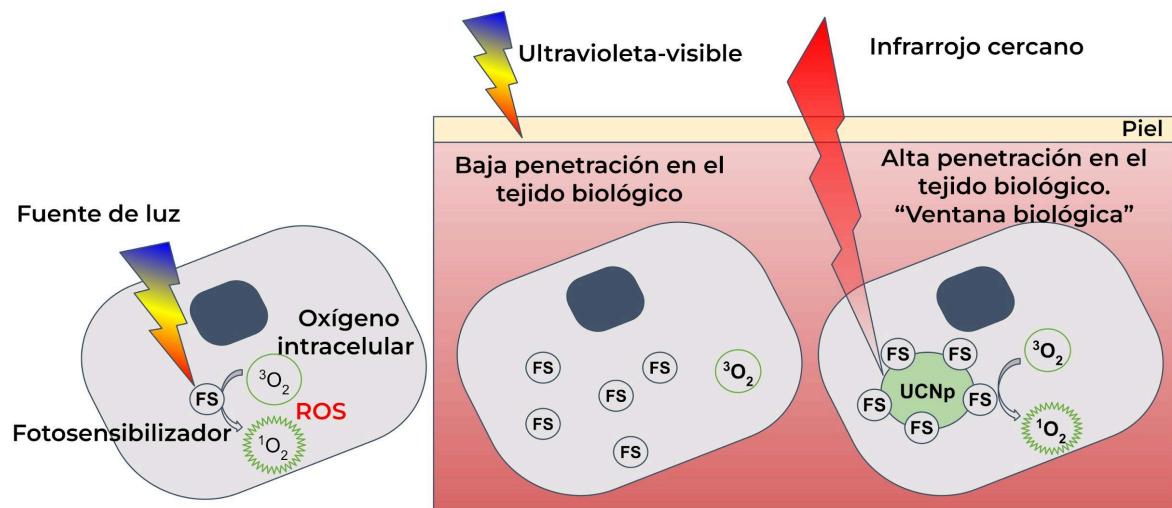


Figura 1: Esquema del uso de las UCNps para la TF en tumores no superficiales.

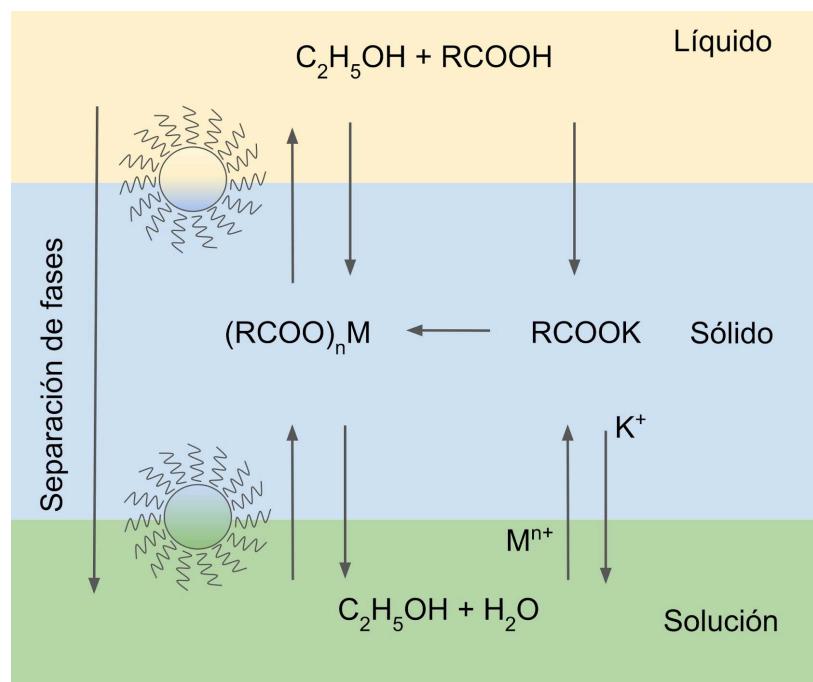


Figura 2: Esquema básico de síntesis solvotérmica con estrategia LSS

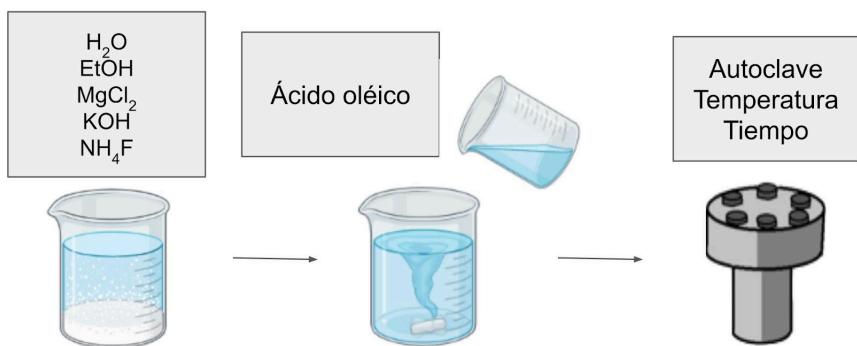


Figura 3: Esquema de síntesis utilizado.

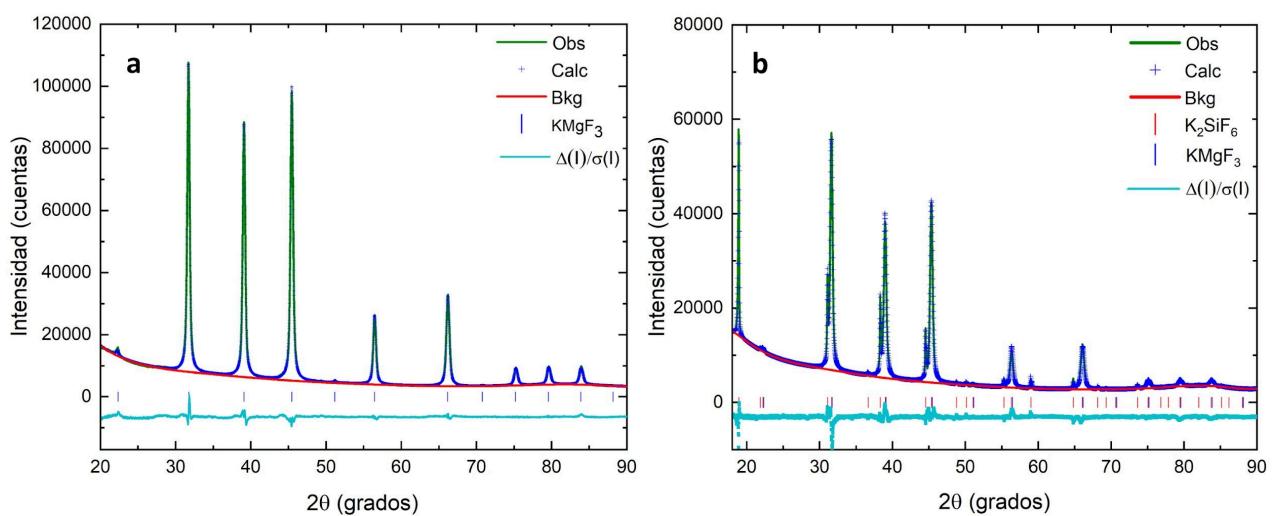


Figura 4: Representación del refinamiento de las muestras obtenidas con la fase KMgF_3 (Pm-3m) condición de síntesis a) 160°C , 24h, 0.0262 g de NH_4F y 0.0481g de MgCl_2 , b) 200°C , 6h, 0.0526 g de NH_4F y 0.0481g de MgCl_2 .

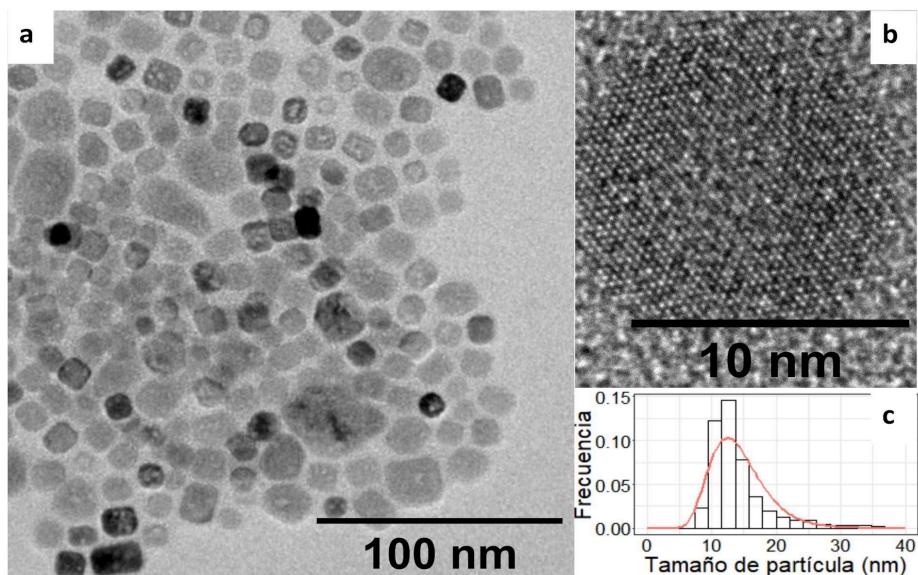


Figura 5: imágenes a y b TEM y HR-TEM de una muestra representativa de KMgF_3 (160°C , 6h, 0,0262 g de NH_4F y 0,0481g de MgCl_2), respectivamente y c histograma correspondiente a la distribución del tamaño de partícula

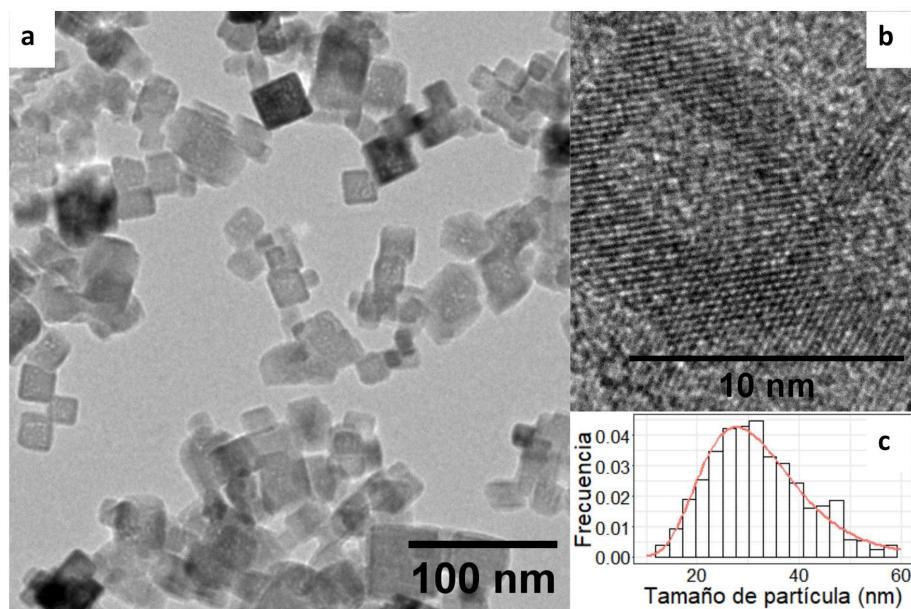


Figura 6: imágenes a y b TEM y HR-TEM de una muestra (200°C , 6h, 0.0526 g de NH_4F y 0.0481 g de MgCl_2) representativa de las muestras obtenidas con exceso de NH_4F , y c histograma correspondiente a la distribución del tamaño de partícula.

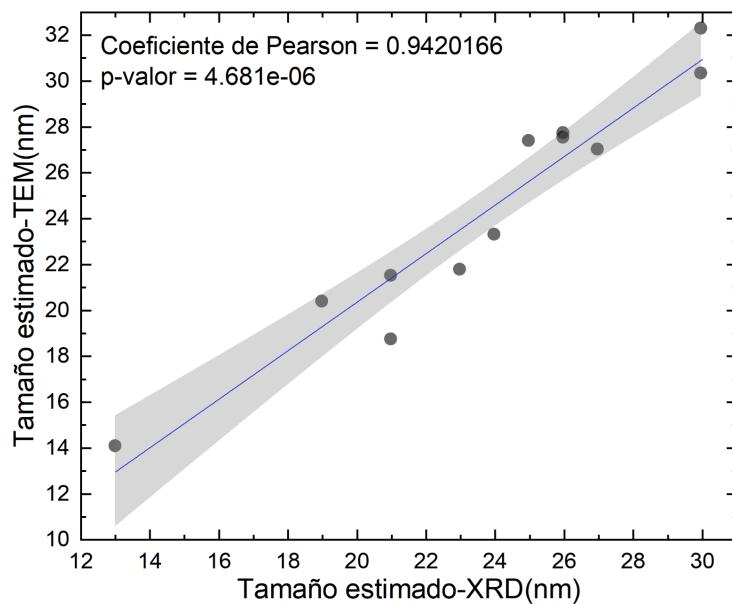
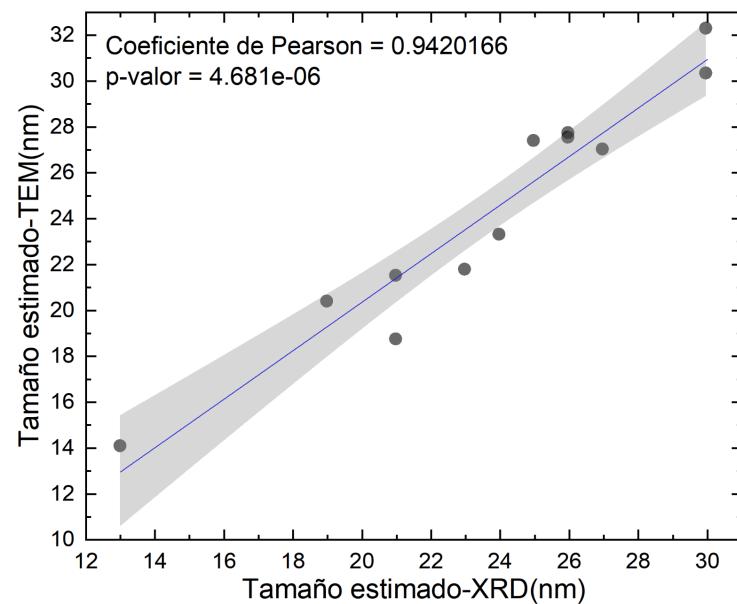


Figura 7: correlación del tamaño estimado por las técnicas XRD y TEM.



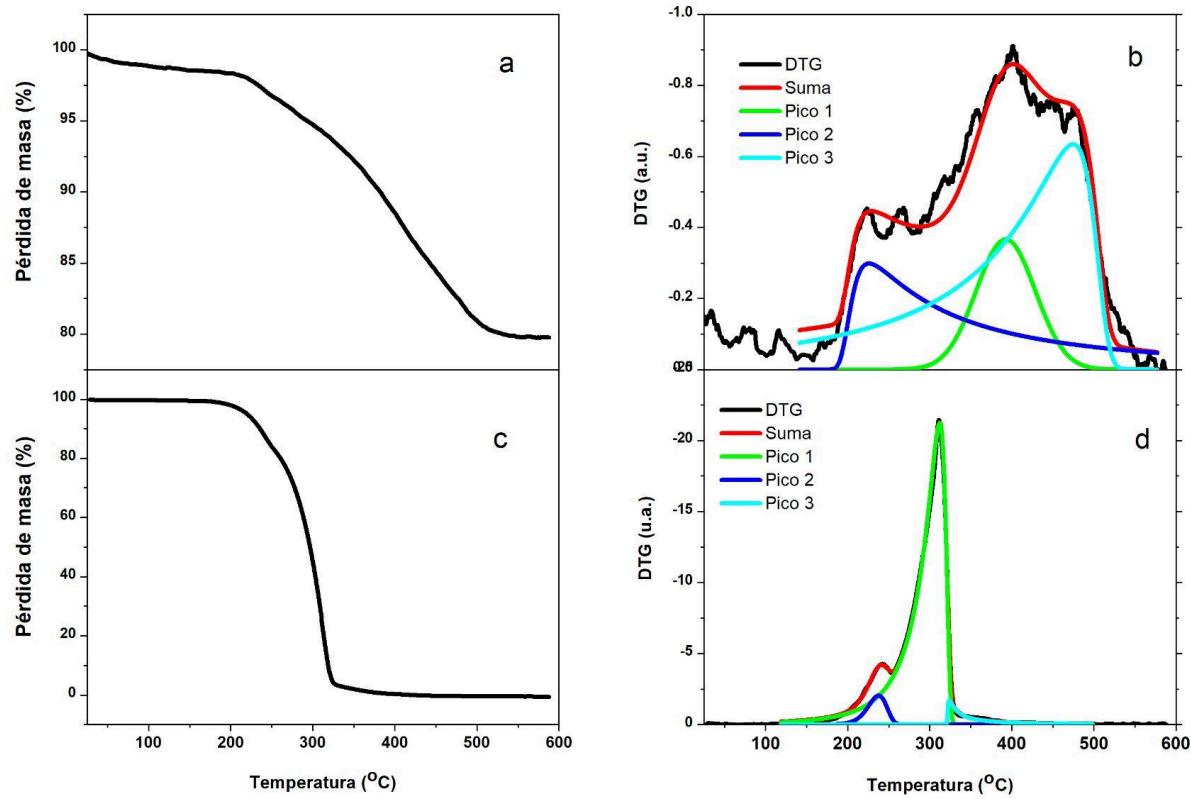


Figura 8: gráfico representativo de termogravimetría en atmósfera de N₂ de una muestra de KMgF₃ (160 °C, 6h, 0.0526 g de NH₄F y 0.0481g de MgCl₂) (a), su derivada (b) y del ácido oleico (c), su derivada (d). Para mayor comodidad se grafica la derivada hacia arriba.

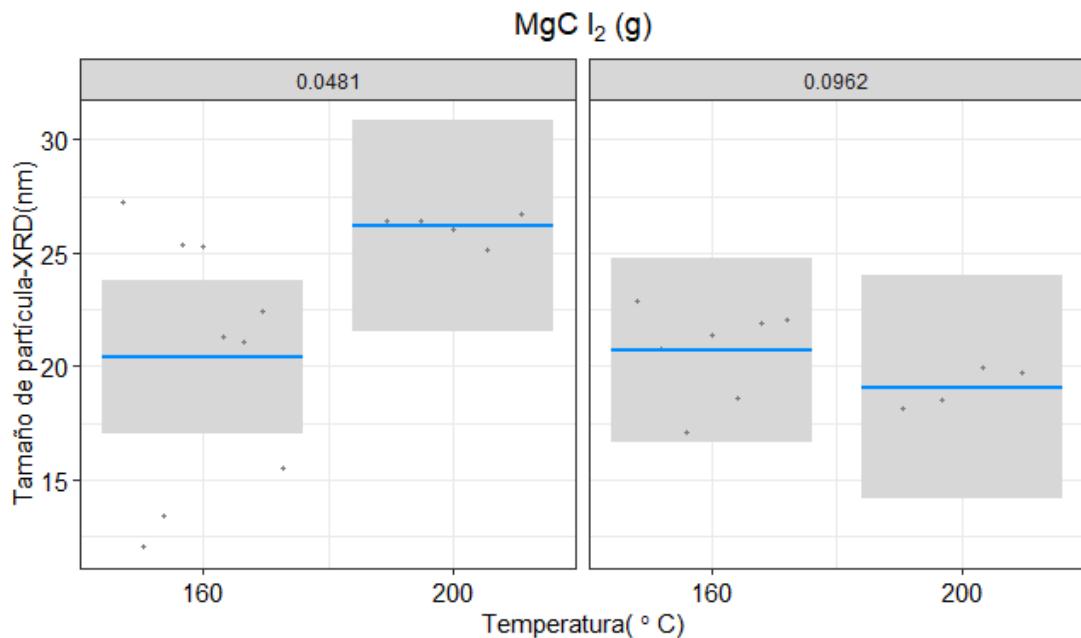


Figura 9: visualización del modelo de Regresión Lineal mediante el gráfico de la interacción Temperatura:MgCl₂ vs el tamaño de partícula (XRD), manteniendo constantes las otras variables predictoras. Gráfico generado en Rstudio.

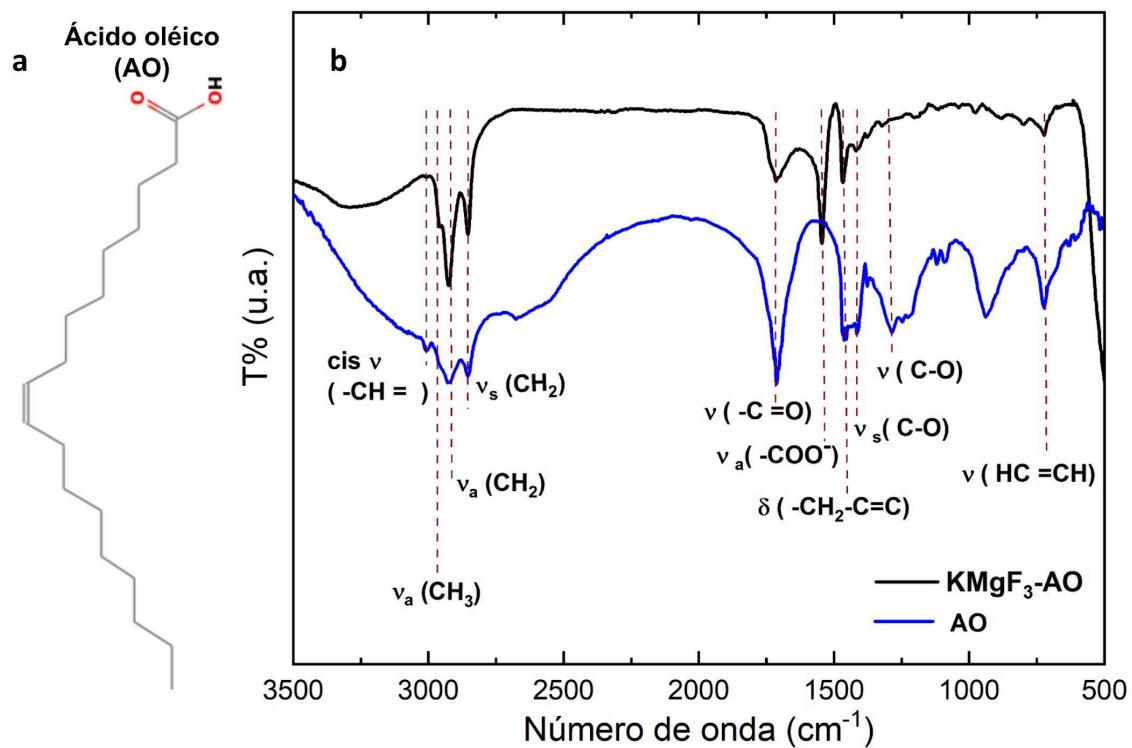


Figura 10 : a) estructura del ácido oleico, b) espectros FTIR de las nanopartículas KMgF₃ y del ácido oleico.

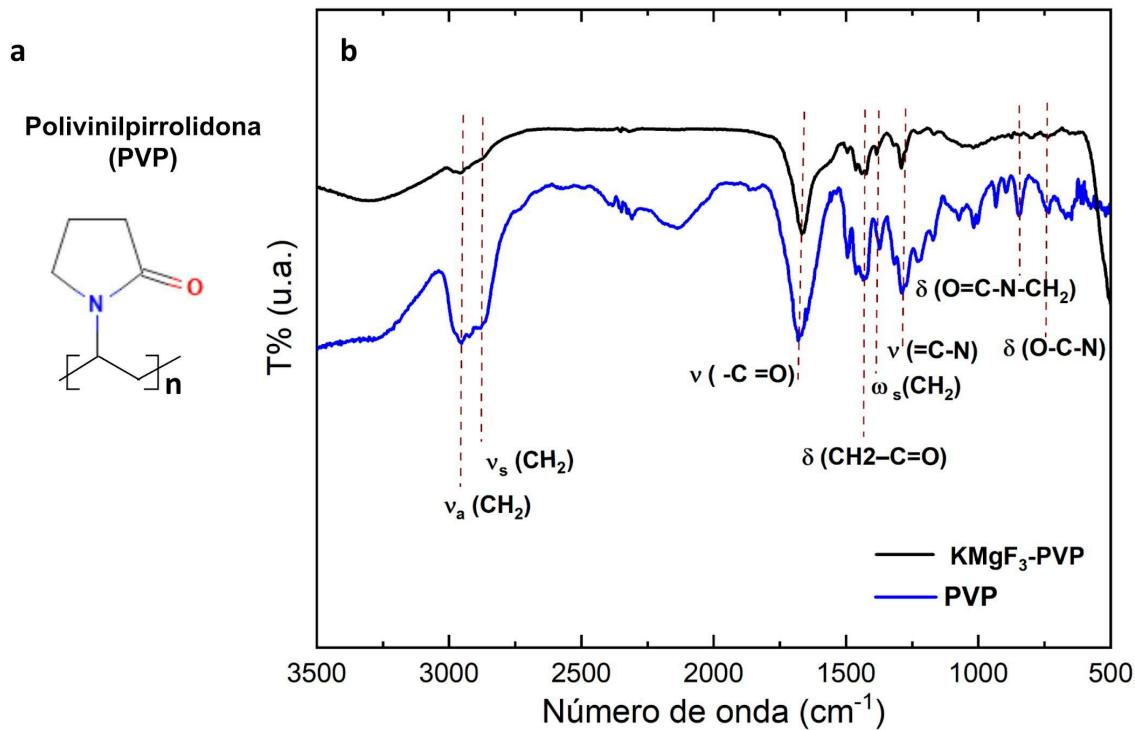


Figura 11: a) estructura del PVP, b) espectros FTIR del PVP y de las nanopartículas después del cambio de AE (KMgF_3 -PVP) con las bandas asignadas

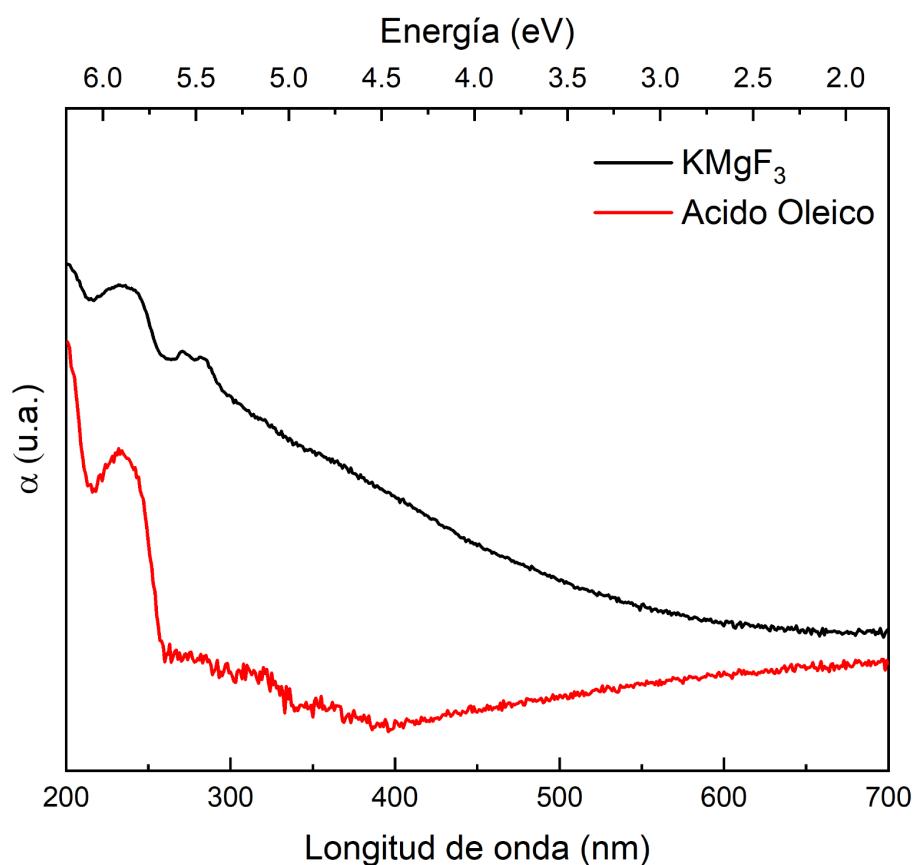


Figura 12: gráfico del coeficiente de absorción para una de las muestras KMgF_3 (160°C , 24h) y del ácido oleico.

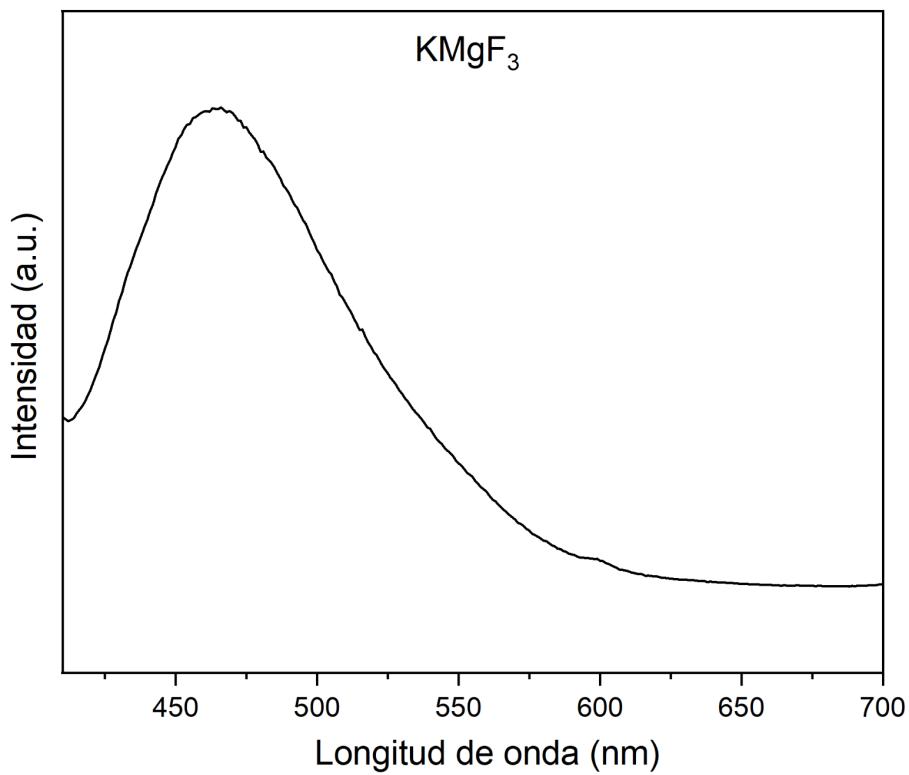


Figura 13: espectro de emisión de la muestra KMgF₃, $\lambda_{\text{exc}}=396$ nm.

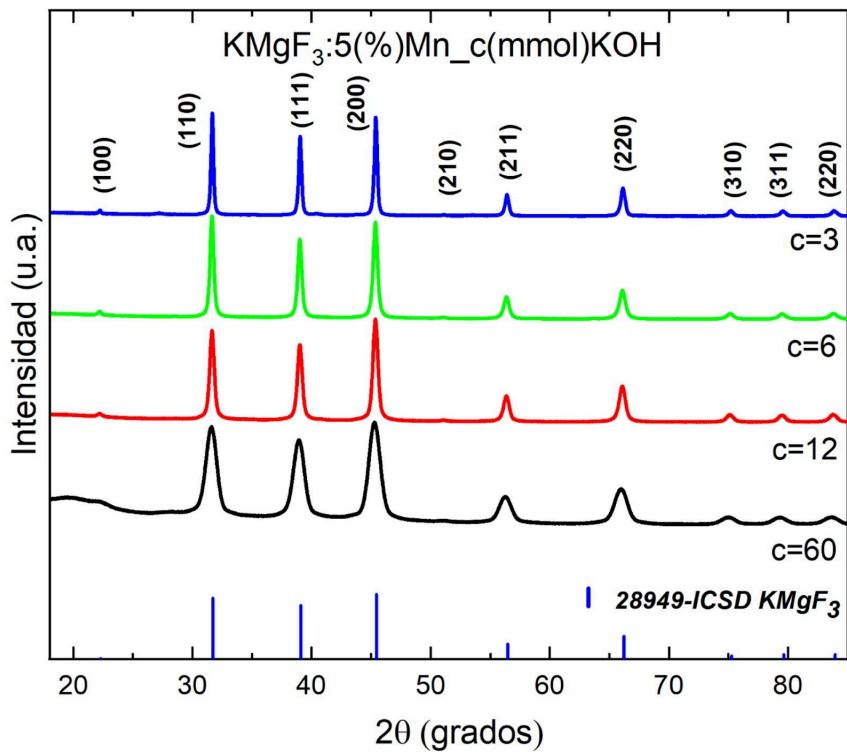


Figura 14: Diagramas de difracción de rayos-X correspondientes a las muestras dopadas con 5% de Mn²⁺ y variando la cantidad de KOH

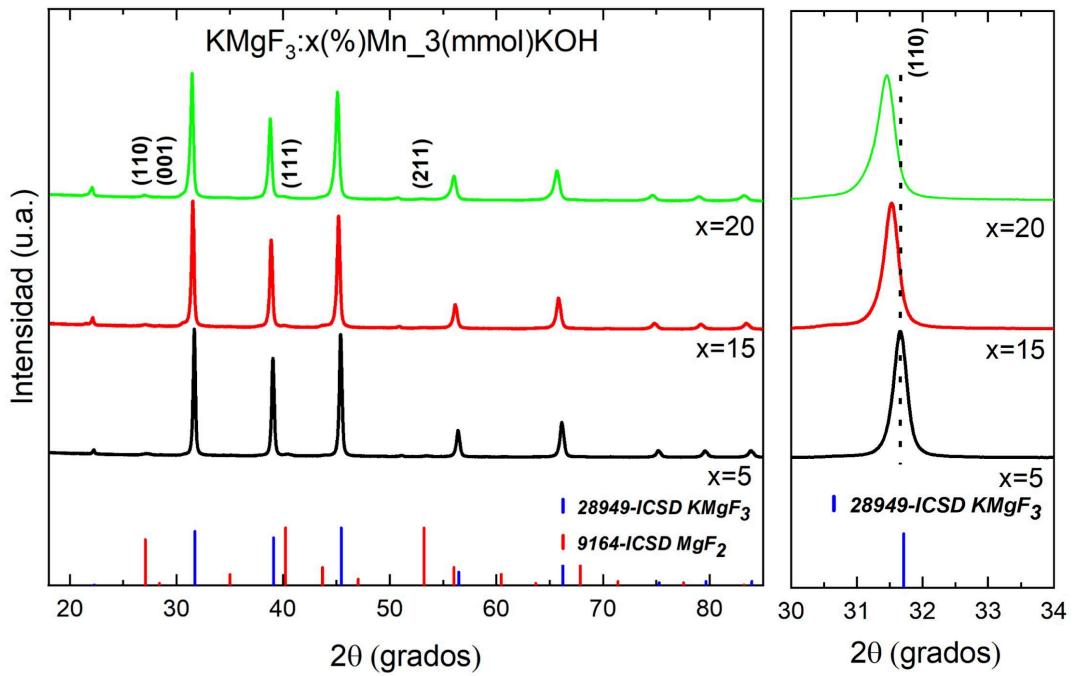


Figura 15: a) Diagramas de difracción de rayos-X correspondientes a las muestras dopadas con 5, 15 y 20% Mn y 3 mmol de KOH, a) b) zoom en la región angular 30-34

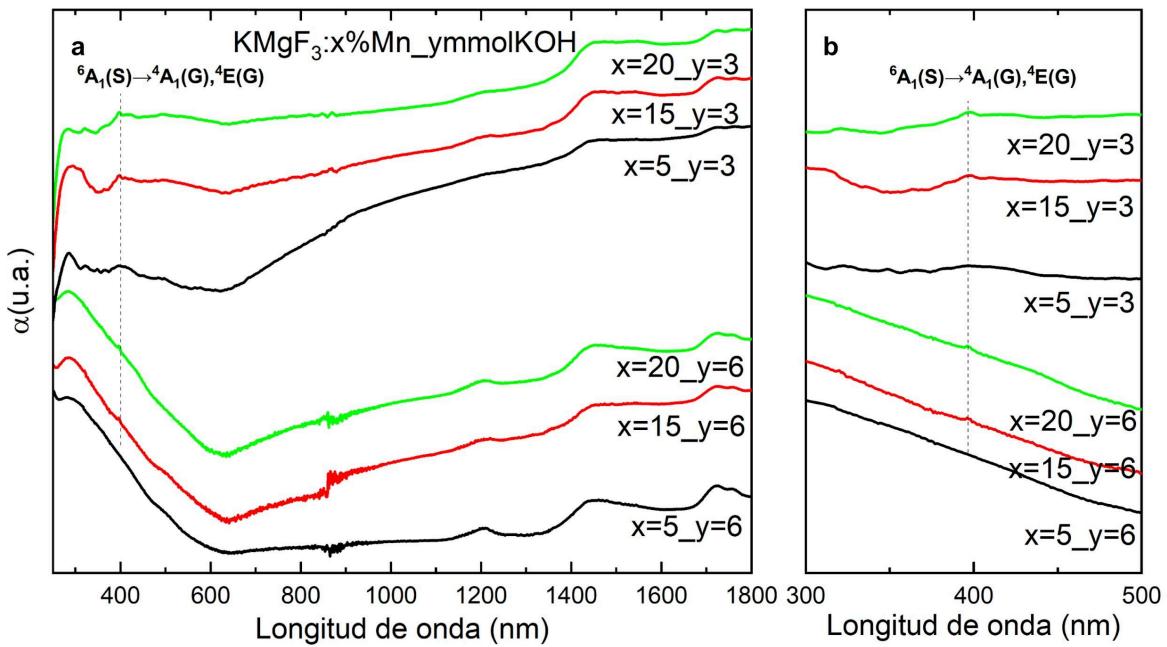


Figura 16: coeficiente de absorción de muestras con a) 5,15 y 20% de Mn y 3 y 6 mmol de KOH y b) zoom en la región 300-500 nm

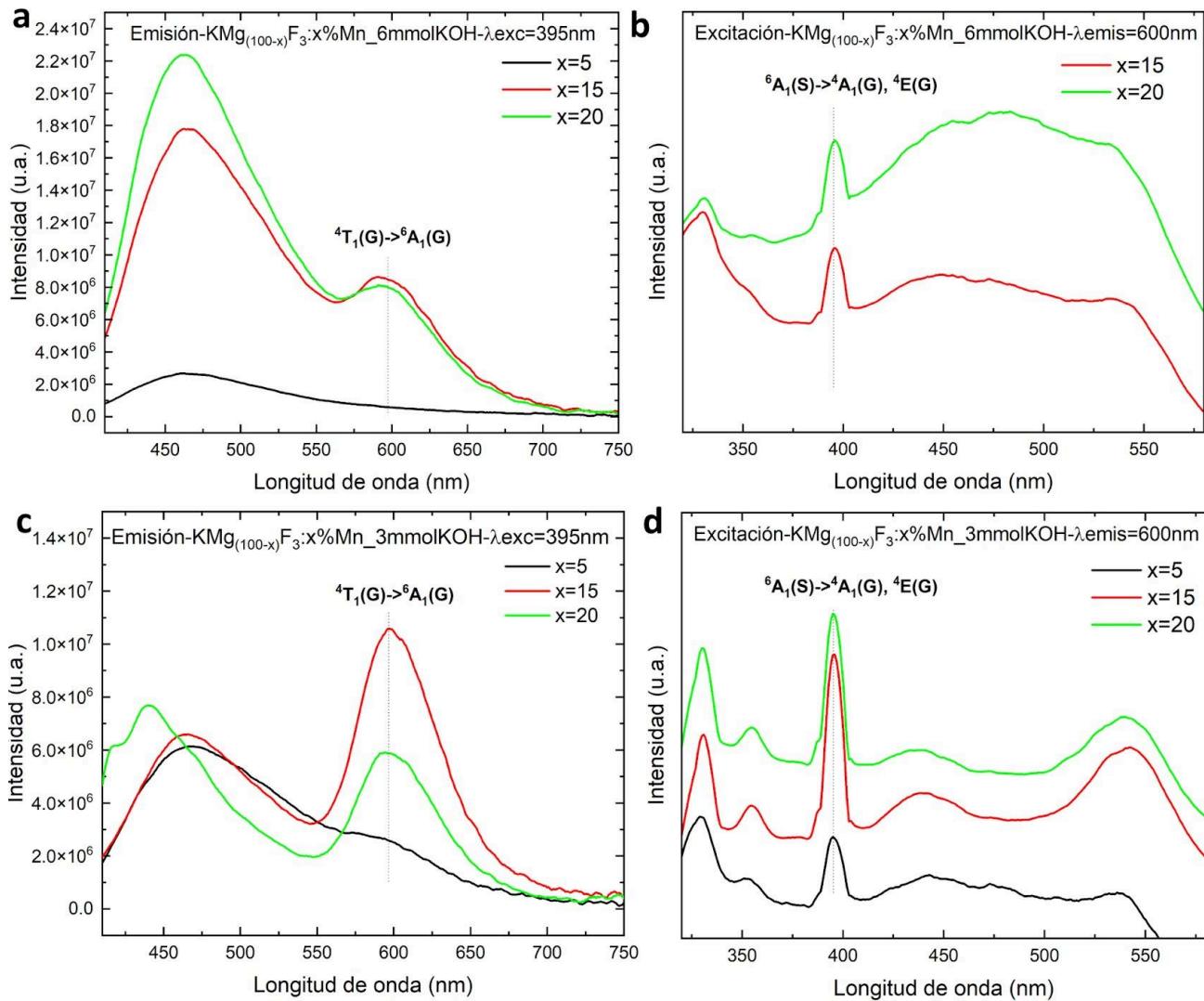


Figura 17: espectros de emisión (a,c) y excitación (b,d) luminiscente de las muestras con 5,15 y 20% de Mn y 3 y 6 mmol de KOH

Tabla 1. Diseño experimental factorial de la síntesis de nanopartículas de KMgF_3

Factores	Niveles	
	Bajo	Alto
Tiempo (h)	6	24
Temperatura (°C)	160	200
NH_4F (g)	0.0262	0.0526
MgCl_2 (g)	0.0481	0.0962

Tabla 2. Data de refinamiento de XRD para el diseño experimental de síntesis de nanopartículas de $KMgF_3$

Temperatura (°C)	Time (h)	NH_4F (g)	$MgCl_2$ (g)	Fase ajustada	celda unidad			Uiso			Tamaño (nm)	sd (nm)
					wR (%)	a=b=c (Å)	error (Å)	K	Mg	F		
160	6	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	4.270	3.99747	0.0001750	0.04285	0.05069	0.04676	30.310	2.300
160	6	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	3.102	3.99810	0.0000640	0.04696	0.05288	0.05181	15.120	0.200
200	6	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	2.163	3.99522	0.0000630	0.04303	0.04329	0.04543	29.500	0.500
160	24	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	3.994	3.99522	0.0001310	0.04467	0.04074	0.03897	13.460	0.300
160	24	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	2.239	3.99603	0.0021740	0.05419	0.05963	0.06132	25.400	0.400
160	24	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	2.442	3.99523	0.0000310	0.03580	0.03241	0.03421	25.290	0.200
160	24	0,0262	0,0526	$KMgF_3(Pm-3)$	2.780	3.99409	0.0000400	0.47190	0.43760	0.45420	21.280	0.200
200	24	0,0262	0,0481	$KMgF_3(Pm-3)$	1.648	3.99451	0.0000840	0.03315	0.03111	0.03117	26.450	0.300
160	6	0,0526	0,0481	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	4.411	4.00163	0.0002980	0.05674	0.04782	0.05749	23.810	1.000 *
200	6	0,0526	0,0481	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	3.217	3.99918	0.0000610	0.05343	0.04936	0.05977	28.810	1.200 *
160	24	0,0526	0,0481	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	4.374	4.00174	0.0001010	0.05765	0.05257	0.06193	27.850	1.850 *
160	24	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	5.610	3.99785	0.0000380	0.03445	0.03728	0.03826	20.970	2.100 *
200	24	0,0526	0,0481	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	4.666	3.99843	0.0001540	0.02684	0.02459	0.02897	30.600	1.000 *
200	24	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3m)$ $K_2SiF_6(Fm-3m)$	4.580	3.99742	0.0000350	0.02957	0.02864	0.03224	32.180	0.600 *
160	6	0,0262	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	1.650	3.99456	0.0000360	0.03362	0.03178	0.03155	25.990	0.300
200	6	0,0262	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.103	3.99368	0.0000840	0.04880	0.05013	0.04980	21.270	0.500
160	24	0,0262	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	1.586	3.99395	0.0000380	0.03443	0.03156	0.03270	20.810	0.200
160	24	0,0262	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.470	3.99314	0.0000380	0.04324	0.04007	0.04059	17.130	0.100
200	24	0,0262	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.156	3.99175	0.0000560	0.03775	0.03380	0.03485	18.500	0.200
160	6	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.052	3.99703	0.0000340	0.02981	0.02744	0.02633	24.150	0.200
160	6	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.440	3.99684	0.0000310	0.03548	0.03101	0.03121	21.340	0.100
200	6	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.575	3.99577	0.0000530	0.03310	0.03169	0.03219	22.670	0.300
160	24	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	4.420	3.99658	0.0003550	0.04191	0.05018	0.04363	27.510	5.600
160	24	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.405	3.99671	0.0000300	0.04036	0.04083	0.04167	27.360	0.200
200	24	0,0526	0,0962	$KMgF_3(Pm-3)$	2.239	3.99468	0.0000490	0.04125	0.03883	0.04022	25.160	0.300

*Muestras con exceso de NH_4F

Tabla 3. Análisis de varianza del modelo de regresión lineal.

Coeficientes		Estimado	Error std.	t-value	Pr(> t)
<i>(Intercepto)</i>		23.4954	2.0114	11.681	7.78e-10
Temperatura		5.7585	2.2191	2.595	0.0183*
Tiempo		-3.0797	2.2312	-1.380	0.1844
NH₄F		-0.3383	2.4922	-0.136	0.8935
MgCl₂		0.2814	2.0047	0.140	0.8899
Tiempo:NH₄F		5.7622	3.2003	1.800	0.0886
Temperatura:MgCl₂		-7.3669	3.3078	-2.227	0.0389*

*variables con p-valor < 0.05

Tabla 4. Predicciones del modelo e intervalos de confianza (IC) correspondientes con un nivel de confianza del 95 % de todas las condiciones experimentales de síntesis de KMgF₃.

Temperatura (°C)	Tiempo (h)	NH₄F (g)	MgCl₂ (g)	Predicción (nm)	IC Inferior (nm)	IC Superior (nm)
200	24	0.0262	0.0962	19.09	14.19	23.98*
160	24	0.0262	0.0481	20.42	17.03	23.80*
160	24	0.0262	0.0962	20.70	16.66	24.73*
200	6	0.0526	0.0962	21.83	16.68	26.98*
200	6	0.0262	0.0962	22.17	17.04	27.29*
160	6	0.0526	0.0481	23.16	18.54	27.77*
160	6	0.0526	0.0962	23.44	19.15	27.72*
160	6	0.0262	0.0481	23.49	19.27	27.72*
160	6	0.0262	0.0962	23.78	19.08	28.47*
200	24	0.0526	0.0962	24.51	19.57	29.45*
160	24	0.0526	0.0481	25.84	21.85	29.82*
160	24	0.0526	0.0962	26.12	22.05	30.19*
200	24	0.0262	0.0481	26.17	21.52	30.83*
200	6	0.0526	0.0481	28.92	23.96	33.87*
200	6	0.0526	0.0481	29.25	24.31	34.20
200	24	0.0526	0.0481	31.60	27.32	35.87

*Las condiciones experimentales que predijeron el tamaño de partícula no presentaron diferencias significativas con un nivel de confianza del 95%

Tabla 5. Escalado de la síntesis de KMgF₃

Muestra	Volumen de síntesis (mL)	Temperatura (°C)	Tiempo (h)	NH₄F (g)	MgCl₂ (g)	Rendimiento (%)	Tamaño XRD (nm)	sd (nm)	Tamaño TEM (nm)	sd (nm)
KMgF ₃	18.5	160	24	0,0526	0,0962	-	27.47	5.6	25.81	1.40
KMgF ₃ -escalado	75.0	160	24	0,2252	0,4121	90	19.26	0.20	10.24	1.45

Tabla 6. Bandas asignadas y modos de vibración correspondientes

Número de onda (cm ⁻¹)	Modos de vibración	
Acido oleico	KMgF ₃ -AO	
3500-2500		(O-H)
3007	3008	cis ν (-CH =)
2950	2956	ν a (CH ₃)
2924	2926	ν a (CH ₂)
2852	2854	ν s (CH ₂)
1714	1714	ν (-C =O)
-	1546	ν a (-COO-)
1469	1471	δ (CH ₂)
1415	1413	ν s (C-O)
1285	1284	ν (C-O)
721	729	ν (CH =CH)

Tabla 7. Bandas asignadas y modos de vibración correspondientes

Número de onda (cm ⁻¹)	Modos de vibración	
Polivinilpirrolidona	KMgF ₃ -PVP	
2968	2960	ν a (CH ₂)
2883	2870	ν s (CH ₂)
1674	1664	ν (-C =O)
1427	1430	δ (CH ₂ -C=O)
1375	1386	ω s(CH ₂)
1292	1292	ν (=C-N)

850 - $\delta(\text{O}=\text{C}-\text{N}-\text{CH}_2)$

750 742 $\delta(\text{O}-\text{C}-\text{N})$
