

# **Report Finale**

Titolo del Progetto	Pro	Processo meccanochimico non-convenzionale per la sintesi sostenibile di materiali anodici ad elevata capacità						
Acronimo del Progetto	,	PROMESSA						
Codice Progetto		SSPT201801						
Partner Principale	E	Unità/Laboratorio		SSPT-PROMAS-MATPRO				
Partner Industriale 1		FAAM						
Data Inizio Progetto	23/05/2019		)	Data Fine Progetto		24/12/2020		
Report periodico dal	23/11/2019		Al			24/12/2020		
Responsabile di Progetto		Giovanni Battista Appetecchi						



## **Sommario**

1.	OBIETTIVI FINALI DEL PROGETTO	3
2.	ATTIVITÀ SVOLTE	4
3.	OBIETTIVI RAGGIUNTI	5
4.	EVENTUALI PROBLEMATICHE AFFRONTATE	7
5	PRINCIPALI RISORSE LITILIZZATE	g



## 1. Obiettivi finali del progetto

Sintetizzare gli obiettivi finali del Progetto (Max 2000 caratteri):

L'ossido misto di zinco-ferro (ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>) è considerato un materiale anodico alquanto promettente per la sostituzione della grafite, attualmente impiegata nelle batterie commerciali ricaricabili litio-ione. La sua capacità specifica reversibile, attorno 1.000 mA h g<sup>-1</sup>, risulta pari a circa tre volte quella della grafite (372 mA h g<sup>-1</sup>). Pertanto, ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> è stato recentemente proposto come materiale attivo anodico con l'obiettivo di incrementare il contenuto di energia delle batterie litio-ione. In aggiunta, ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> presenta impatto ambientale e costo piuttosto ridotti (inferiori a quelli della grafite), che costituiscono un notevole valore aggiunto riguardo le potenziali applicazioni di questo materiale.

La principale problematica del materiale anodico ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> è la progressiva perdita di capacità (dopo un valore iniziale pari a 1.000 mA h g<sup>-1</sup>) durante i cicli di carica/scarica dovuta alla modesta reversibilità del processo elettrochimico di conversione dell'ossido misto zinco-ferro. Inoltre, la sintesi di ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> è attualmente condotta attraverso processi che richiedono condizioni operative gravose e solventi organici tossici e/o infiammabili.

Scopo del progetto è superare i limiti delle tecnologie di sintesi convenzionali utilizzati attualmente per la produzione di ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. La tecnologia di sintesi proposta denominata DAA-HEBM (Dispersing Agent Assisted-High Energy Ball Milling) consiste in un processo meccanochimico innovativo che non impiega alcun solvente, sostenibile, a basso costo, e di facile esecuzione/scalabilità. Inoltre, sarà investigata la possibilità di stabilizzare la capacità erogata durante i cicli di carica/scarica attraverso rivestimento delle particelle ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> mediante carbone.

L'obiettivo principale del progetto PROMESSA è la sintesi del materiale anodico ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> mediante processo DAA-HEBM.

Le attività del presente progetto (eseguite in un periodo temporale pari a una annualità) sono suddivise in quattro differenti Task:

- 1) sviluppo procedura di sintesi per ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> avente granulometria nanometrica mediante tecnica DAA-HEBM (Task 1);
- 2) sviluppo procedura di rivestimento per ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> (Task 2);
- 3) caratterizzazione chimico-fisica, morfologica e strutturale (Task 3);
- 4) caratterizzazione elettrochimica preliminare (Task 4).



### 2. Attività svolte

Descrivere le principali attività svolte nel periodo coperto dal presente Report (Max 2000 caratteri):

Le attività eseguite nel periodo temporale novembre 2019 – dicembre 2020 sono state così articolate: a) preparazione del materiale ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> rivestito da carbone (ZFO-C) mediante tecnica DAA-HEBM; b) caratterizzazione chimico-fisica del materiale ZFO-C; c) caratterizzazione elettrochimica di ZFO-C. A motivo della pandemia Covid-19, le attività sperimentali sono state sospese dal 20 marzo (comunicazione a COM-INDAS nel mese di marzo 2020) sino al 31 ottobre 2020 (comunicazione a COM-INDAS in data 22/09/2020).

- a) Il materiale ZFO-C è stato sintetizzato mediante processo DAA-HEBM analogo a quello impiegato per la preparazione di ZFO (vedi Rapporto Intermedio). L'unica variante è costituita dall'addizione (dopo 1 ora di macinazione) di citrato trisodico biidrato (30 % rispetto alla massa teorica di ZFO) alla miscela dei reagenti (macinati per un'ulteriore ora). Dopo lavaggio, centrifugazione ed essiccazione, il materiale ottenuto è stato sottoposto a pirolisi (350 °C per 20 minuti, velocità riscaldamento 10 °C/min) in flusso di argon (50 ml/min) fino a decomposizione del citrato (350 °C).
- b) Il materiale ZFO-C è stato caratterizzato in termini di: *i*) analisi diffrattometrica (le fasi sono state identificate mediante le schede standard del database JCPDS-ICDD); *ii*) analisi termica (stima della frazione di carbone costituente lo strato di rivestimento. Il campione è stato portato a 600°C in aria fino a stabilizzazione di segnale, e raffreddato alla temperatura ambiente); *iii*) analisi EDX (rilevazione metalli presenti nel materiale ZFO-C); *iv*) spettrometria infrarossa (intervallo di lunghezza d'onda investigato pari a 4000-400 cm<sup>-1</sup>); *v*) analisi area superficiale (impiegando un analizzatore BET); *vi*) analisi SEM/STEM (eseguita mediante un microscopio a scansione elettronica al fine di identificare lo strato di carbone attorno al materiale ZFO); VII) L'analisi quantitativa del carbonio presente nelle nanoparticelle di ferrite è stata effettuata mediante analisi CHNS
- c) Gli elettrodi a base di ZFO-C sono stati preparati secondo analoga procedura descritta nel Report Intermedio (maggio-novembre 2019). Le prestazioni degli elettrodi sono state validate in celle elettrochimiche realizzate ed investigate analogamente a quanto riportato nel Report Intermedio.



## 3. Obiettivi raggiunti

Descrivere quali, tra gli obiettivi del Progetto, sono stati raggiunti durante il periodo coperto dal presente Report [Es.: Milestone, Brevetti, ecc.] (Max 2000 caratteri):

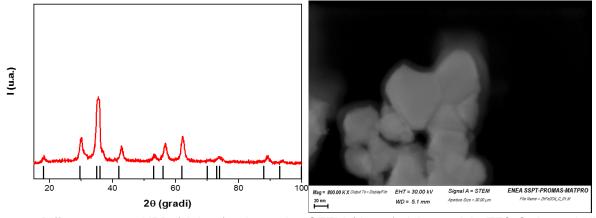
Nel periodo novembre 2019 - dicembre 2020 sono stati conseguiti i seguenti obiettivi:

#### 1) Sintesi materiale nanometrico ZFO-C

I risultati conseguiti hanno mostrato chiaramente la possibilità di sintetizzare il materiale ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> rivestito di carbone (5 %) direttamente attraverso processo meccanochimico DAA-HEBM. Ciò costituisce un indubbio vantaggio poiché consente di ottenere il materiale ZFO-C mediante un solo step. L'utilizzo di percentuali più alte di citrato trisodico non ha comportato variazioni nella quantità di carbone.

#### 2) Caratterizzazione del materiale ZFO-C

Lo spettro di diffrazione (Figura 1, sinistra) non evidenzia una fase cristallina attribuibile al carbonio. Il diametro delle particelle, pari a 24 nm anziché 10 nm (ZFO), indica accrescimento dei cristalliti che, tuttavia, non è dovuto al trattamento termico, bensì alla macinazione in presenza di citrato. Le immagini STEM (destra) mostrano effettiva formazione del rivestimento di carbone sui grani di ZFO.



**Figura 1.** Diffrattogramma XRD (sinistra) e immagine STEM (destra) del materiale ZFO-C dopo pirolisi in argon. Sorgente XRD Cu. La scheda di riferimento (JCPDS n° 22-1012) è riportata a scopo di confronto.

La Tabella 1 compara i risultati ottenuti dall'analisi morfologica e strutturale per i campioni ZFO e ZFO-C.

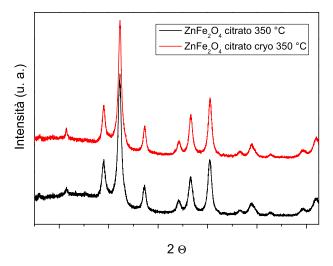
Tabella 1. Sommario dei risultati ottenuti dalla caratterizzazione morfologica e strutturale eseguita sui campioni ZFO e ZFO-C

Campione	Diametro (Sherrer)	Area (BET)	Diametro	Diametro SEM/STEM	%C (TGA)	%C (CHNS)
			BET(nm)	(nm)		
ZFO	10 nm	53 m²/g	20	13	_	
ZFO - C	24 nm	22 m²/g	48	51	5.5	4.5

È stata condotta anche una sperimentazione preliminare effettuando la meccanosintesi in condizioni criogeniche mediante l'utilizzo di un cryomiller. Il trattamento criogenico produce



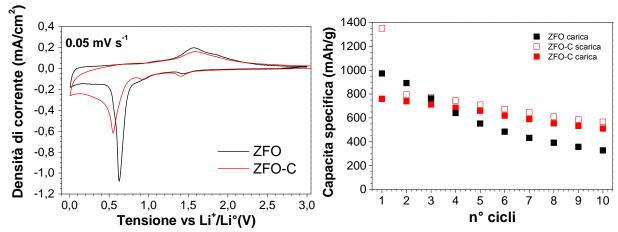
un materiale amorfo che dopo il trattamento di pirolisi a 350°C non mostra differenze strutturali rispetto al materiale ZFO-C ottenuto a temperatura ambiente (figura 2). La quantità di carbonio risulta superiore (7.5%). Sono in programma analisi funzionali del materiale ottenuto.



**Figura 2.** Diffrattogramma XRD del materiale ottenuto mediante processo meccanochimico a temperatura ambiente e in condizioni criogeniche. Sorgente XRD (Fe).

#### 3) Miglioramento della ritenzione di capacità.

Le misure voltammetriche (Figura 3, sinistra) evidenziano solo un moderato spostamento del picco catodico, dovuto al processo di litiazione, rispetto a ZFO puro. Di converso, la posizione degli altri picchi è invariata. Il campione ZFO-C (Figura 3, destra) esibisce una capacità specifica reversibile iniziale (800 mA h g<sup>-1</sup>) inferiore al valore teorico (1000 mA h g<sup>-1</sup>) presentato da ZFO (attribuito alla presenza di fasi indesiderate non rilevabili mediante XRD). Tuttavia, si nota un evidente incremento della ritenzione di capacità rispetto a ZFO, confermando l'effetto positivo dovuto al rivestimento di carbone. Al 10° ciclo ZFO-C ritiene > 73 % della capacità iniziale mentre il valore ritenuto da ZFO non supera il 37 %.



**Figura 3**. Voltammetrie cicliche (sinistra) ed evoluzione della capacità specifica (destra) relative a elettrodi ZFO e ZFO-C.



## 4. Eventuali problematiche affrontate

Descrivere le eventuali problematiche insorte nel periodo coperto dal presente Report e le azioni intraprese per farvi fronte (Max 2000 caratteri):

Il principale obiettivo delle attività relative al periodo novembre 2019 – dicembre 2020 è sintetizzare particelle (nanometriche) di ossido di zinco-ferro, rivestite da uno strato di carbone, mediante tecnica DAA-HEBM eseguita attraverso un unico step di sintesi. La principale problematica affrontata è stata la definizione dei parametri ottimali di processo sia per quanto riguarda il milling (I), che il successivo step di pirolisi per l'eliminazione del citrato e la formazione del residuo carbonioso (II).

- (I) Difficoltà nell'aggancio del citrato al precursore della ferrite. Per arrivare alla formazione di un coating carbonioso omogeneo si è ipotizzato di realizzare una "dispersione" delle nanoparticelle attraverso l'interazione, durante la sintesi in mulino, delle molecole di un precursore organico ( $Na_3C_6H_5O_7$  citrato trisodico) tramite i (tre) gruppi carbossilici  $COO^-$  con la shell idrata presente intorno alle nanoparticelle di ferrite di zinco, come a formare una sorta di "rete". Il meccanismo ipotizzato prevede che si verifichi un chemisorbimento del citrato sulle nanoparticelle ZFO, con la formazione di un complesso gruppo carbossile metallo e l'interazione dei ligandi del precursore organico con gli ossi-idrossidi di superficie delle particelle di ferrite di zinco. Nelle condizioni di sintesi messe a punto l'aggancio del citrato alle nanoparticelle produce carbone per il 5% in peso. Al tempo stesso le dimensioni delle nanoparticelle di ferrite sono cresciute rispetto al materiale non funzionalizzato. Il risultato, benchè positivo non è tuttavia ottimale ed il processo criogenico non ha portato miglioramento atteso.
- (II) Decomposizione della ferrite di zinco in ossido di zinco e maghemite a seguito del trattamento termico. Questo fenomeno, già osservato nella sintesi della ferrite di zinco non funzionalizzata (I semestre), era stato superato aggiungendo dell'ossigeno durante il trattamento termico. Ciò non è possibile nella ferrite funzionalizzata, pena la rimozione del carbone. Il trattamento termico di pirolisi effettuato a 350°C preserva la ferrite di zinco ma si sospetta che parte del ferro abbia subito un processo di riduzione a causa dei gas riducenti che si sviluppano durante la pirolisi, abbassando la capacità iniziale dell'elettrodo.

I risultati ottenuti sui materiali nei testi funzionali di carica e scarica mostrano un evidente incremento della ritenzione di capacità, nel corso dei cicli di carica/scarica, grazie all'avvenuto rivestimento delle nanoparticelle di ferrite con carbone. Ulteriori investigazioni sono necessarie per ottimizzare le prestazioni elettrochimiche del materiale ZnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>/carbone.

Si fa presente che il partner Lithops S.r.l. è stato posto in liquidazione volontaria, per cessazione delle attività, in data 19/05/2020, essendo stata acquisita da Faam Research Center S.r.l. Pertanto, ENEA e Lithops hanno deciso di procedere ad una risoluzione consensuale del rapporto contrattuale in essere in modo da eliminare in modo pacifico i diritti di prelazione in essere. Ciò non ha avuto riflessi sul regolare termine delle attività progettuali e lascia ENEA libera di gestire i futuri sviluppi dei risultati ottenuti.



## 5. Principali risorse utilizzate

Descrivere quali risorse, tra quelle previste dal Progetto, sono state utilizzate durante il periodo coperto dal presente Report [es. Acquisti di strumentazione e materiali, consulenze, missioni, ecc.] (Max 2000 caratteri):

Nell'ambito del progetto PROMESSA sono state acquistate (come previsto dal Progetto) le seguenti attrezzature/strumentazioni: 1) mulino criogenico a sfere al fine di eseguire la macinazione dei materiali alle basse temperature e relativi accessori (giare); 2) camera climatica per il controllo della temperatura durante l'esecuzione delle misure/test; 3) stufa per l'essiccazione della vetreria/accessori da destinarsi all'assemblaggio delle celle elettrochimiche condotto in ambiente controllato (glove-box); 4) celle elettrochimiche per le misure di conducibilità dei materiali.

A motivo della pandemia Covid-19, non è stato possibile tenere i previsti meeting (in presenza) con il partner industriale e partecipare a conferenze scientifiche. Pertanto, è stato acquistato (in loro vece) materiale informatico (computer) da destinarsi all'acquisizione dati, al fine di sostituire, quello (già preesistente) che era divenuto obsoleto.