



ACADEMIA ROMÂNĂ - FILIALA TIMIȘOARA

Centrul de Cercetări Tehnice Fundametale și Avansate

Bd. Mihai Viteazu nr. 24, 300223 Timișoara, România

## Fisa material

**Denumire material:** Nanofluid magnetic pe baza de hexanol

**Metoda de obtinere:** In prima etapa, se sintetizeaza nanoparticule magnetice de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> acoperite cu surfactant primar, acid oleic, prin aplicarea procedeului de coprecipitare chimica din solutie apoasa de cloruri de Fe (II) si Fe (III), in prezența surfactantului dizolvat. Apoi, după îndepartarea surfactantului în exces, se procedează la acoperirea nanoparticulelor magnetice cu surfactantul secundar, acid dodecil benzen sulfonic (DBS), astfel ca moleculele superficiale active formează, prin autoorganizare, strat dublu pe suprafața nanoparticulelor de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>.

Nanoparticulele de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> stabilizate dublu strat sunt disperse în 1-hexanol, obținându-se astfel nanofluidul magnetic pe baza de hexanol.

Sunt foarte importante condițiile de sinteza, cum ar fi temperatura de 80-82°C la care se realizează reacția de coprecipitare și excesul de NH<sub>4</sub>OH, prin care se asigură formarea de Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> și nu a Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, care are proprietăți magnetice mai slabe. Precipitarea la temperaturi mai mici decât 60°C conduce la un produs amorf de oxihidroxid care se poate transforma ușor în Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, iar temperaturile de reacție mai mari (>80 °C) favorizează formarea de magnetita (Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>). Valoarea necesară a pH-lui (10-12) care asigură formarea rapidă a Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> este atinsă prin adăugarea de NH<sub>4</sub>OH în exces.

**Principale caracteristici:** superparamagnetic, magnetizare de saturatie 255Gs, diametrul magnetic al nanoparticulelor magnetice de 8±3nm.

**Potentiale aplicatii:** 1. aplicatii magneto-reologice, 2. precursor pentru sinteza de compozite magnetice, 3. aplicatii bio-medicale.

