# 10 GHz-nél magasabb frekvenciasávra alkalmas mikrohullámú ferritekkel kapcsolatos kutatás néhány eredménye

ETO 621.318.134.029.6

A mikrohullámú technikában 10 GHz frekvenciánál magasabb tartományokban nagy telítésű, kis dielektromos és mágneses veszteségekkel rendelkező Ni-Zn spinell ferriteket alkalmaznak [1].

Kísérleteink célja néhány adalékanyag hatásának tanulmányozása a Ni-Zn ferritek szilárd fázisú reakciójára, kristálystruktúrájára és ezáltal a mágneses és elektromos paramétereinek alakulására. Az adalékanyagok kiválasztásánál figyelembe vettük a Mg-Mn ferrit rendszereknél korábban [2] tapasztalt, a kristályszerkezet befolyásolására vonatkozó kísérleti eredményeket.

# A kísérletek értékelése

Modell kísérleteinkhez egy előzőleg kidolgozott [3] Ni<sub>0,475</sub> Zn<sub>0,475</sub> Cu<sub>0,100</sub> Fe<sub>1,950</sub>O<sub>4</sub> alapösszetételű ferritet használtunk, amelyhez az adalékanyagokat 1 súly %-nyi mennyiségben adtunk hozzá. A ferrit anyagot a szokásos kerámia technológiával készítettük. Az előszínterelést 900 °C-on 5 órán át, a végső hőkezelést oxigén és levegő atmoszférában végeztük, változtatva a zsugorítási időt és hőmérsékletet. A  $\Delta$ IH és tgð értékeinek meghatározása szobahőmérsékleten 9,4 GHz frekvencián történt.

# Adalékanyagok hatása a ferritesedés sebességére

A különböző adalékanyagok hatását a ferritesedés sebességére 1100 °C-on színterelt poralakú ferrit mintákon vizsgáltuk. Az 1. ábrán a hőkezelési idő függvényében a mágneses mérleg kiegyensúlyozásá-



A szerző előadása 1972 májusban a Moszkvai Popov Konferencián.



<sup>1.</sup> ábra. Hőkezelési idő függvényében a mágnesezettség mértéke

hoz szükséges súlymennyiség, mint a mágnesezettség mértéke látható. A görbék menetéből kitűnik, hogy a ferritesedés már kezdetben igen jelentős és 120 perc után mindegyik adalék esetében telítési értéket ér el.

A ferritesedés sebessége nagyobb az alacsony olvadás pontú (1000 °C alatti) adalékanyagok ( $B_2O_3$  és  $Bi_2O_3$ ) esetében, mint az 1000 °C feletti olvadásponttal rendelkező ThO<sub>2</sub>, BaO, CdO-t tartalmazó mintáknál.

A  $CrO_3$  adalékot tartalmazó ferritminta a többi magas olvadáspontú adalékanyagot tartalmazó mintákhoz hasonlóan hosszabb idő alatt (100 perc) éri el a telítési értéket. Ez feltehetően a hőkezelés során bekövetkező vegyérték változásból adódó olvadáspont-emelkedés eredménye.

# A zsugorítási körülmények vizsgálata

A zsugorítási körülményeknek a mágneses és elektromos tulajdonságokra való hatása közül a rezonanciavonal-szélesség az, amely a legérzékenyebben reagál a változtatásokra. Ezért a további vizsgálatok részletesen  $\Delta$ H-ra vonatkoznak. A minták mágneses telítési értéke ( $4\pi M_s$ ) 4500–5000 Gauss, az alkalmazott adalék anyagoktól függően.

## A zsugorítási hőmérséklet hatása

A 2. ábrán a ∠H változását ábrázoltuk a zsugorítási hőmérséklet függvényében. (Zsugorítási időtartam 20 óra oxigén atmoszférában.) A Cr-mot tartalmazó mintáknál az értékek gyakorlatilag konstans-



2. ábra. Rezonancia vonalszélesség ( $\Delta$ H) változása a zsugorítási hőmérséklet függvényében

#### DR. BÓKA A.-NÉ--DR. GILÁNYI T.-NÉ: MIKROHULLÁMÚ FERRITEK



3. ábra. 1200 °C-on oxigén és levegő atmoszférában hőkezelt minták rezonancia vonalszélessége (∠IH) az égetési idő függvényében

nak tekinthetők, a telítési mágnesezettség értéke a hőmérséklet emelkedésével nem változik, BaO és B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> hatására csökken, Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> és ThO<sub>2</sub> esetében 1200 °C-ig nő, majd konstans. CdO hatására 1100 és 1200 °C között nem változik, a hőmérséklet további emelkedésével nő.

A tg $\delta$  értékei az égetési hőmérséklet hatására a Cr-mot tartalmazó mintáknál nem változik. A többi adalékanyag tg $\delta$ -jal 200 °C-on mutatnak minimumot.

#### A zsugorítási idő és atmoszféra vizsgálata

A 3. ábrán 1200 °C-on oxigén és levegő atmoszférában hőkezelt minták rezonancia-vonalszélessége látható az égetési idő függvényében. Az ábrából látható, hogy a vizsgált adalékanyagok közül a CrO<sub>3</sub> csökkenti le legjobban a  $\Delta$ H értékét (130–150 Oe) méghozzá úgy, hogy a többi adalékanyag esetében 20 órás oxigén atmoszférában történő égetés után sem érhető el olyan alacsony  $\Delta$ H érték, mint ami a CrO<sub>3</sub> alkalmazásával már 4 órás levegőben történt zsugorítással nyerhető. Továbbá az is látható, hogy az égetési idő növelésével az CrO<sub>3</sub> hatására nő, a B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> és Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> esetében csökken a  $\Delta$ H értéke.

A tgð értékeinek alakulását a hőntartási idő függvényében a 4. ábra tartalmazza.  $CrO_3$  bekeverésének hatására az értékek gyakorlatilag nem változnak a 4 és 20 órás zsugorítási idő között, mind a levegőben, mind az oxigénben történt hőkezelésnél. Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> és B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> hatására az idő függvényében csökken a tgð értéke.

### A kristálystruktúra alakulása

Az 5. grafikonon az átlagos szemcseméret alakulását az égetési hőmérséklet függvényében tüntettük fel. A görbék értékeléséből megállapítható, hogy CdO-t és ThO<sub>2</sub>-t tartalmazó mintáknál az átlagos szemcseméret (kb. 32  $\mu$ ) 1100–1300 °C között nem változik. B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> hatására 1200 °C-nál gyors szemcse-



 ábra. tg δ értékeinek alakulása az égetési idő függvényében



 óbra. Az átlagos kristályszemcse méret alakulása az égetési idő függvényében

növekedés következett be (15-ről 35  $\mu$ -ra). CrO<sub>3</sub> bekeverésének hatására a szemcseméret 10  $\mu$ -ra csökkent az adalékanyag nélküli (25  $\mu$ ) és az egyéb adalékanyagot tartalmazó mintákhoz képest, azonban a hőmérséklet növelésével nő a szemcseméret.

A szemcseméret alakulását néhány mikroszkópiai csiszolati felvételen illusztráljuk.

A 6. ábra fénymikroszkópi felvételén az adalék nélküli minta látható.



 6. ábra. Adalékanyag nélküli Ni—Zn-ferrit, fénymikroszkópi felvétele. (560×)



 ábra. 1 súly% krómot tartalmazó Ni—Zn ferrit (560×)



8. ábra. 1 súly% tóriumot tartalmazó Ni—Zn ferrit (1100 °C-on hőkezelt) (560×)

A 7. ábrán Cr tartalmú ferrit felvétele, a 8., 9. és 10. ábrán ThO<sub>2</sub>-ot tartalmazó minták láthatók.

A 11. ábrán ThO<sub>2</sub>-tartalmú minta elektronmikroszkópi felvételén a kristályhatáron képződött zárvány látható, amely a krisztallitok további növekedését megakadályozta.

## Következtetések

A különböző adalékanyagok alkalmazása a spinellgócképződés sebességére, a kristály szerkezetre, mágneses és elektromos tulajdonságokra fejti ki hatását. Az alacsony olvadáspontú adalékanyagok



 θ. ábra. 1 súly% tóriumot tartalmazó Ni—Zn ferrit (1200 °C-on hőkezelt) (560×)



10. ábra. 1 súly% tóriumot tartalmazó Ni—Zn ferrit (1300 °C-on hőkezelt) (560×)



11. ábra. Tóriumot tartalmazó Ni—Zn ferrit elektronmikroszkópi felvétele (1300 °C-on hőkezelt) (2500×)

 $(Bi_2O_3, B_2O_3)$  elősegítik a ferritesedési folyamat során a spinellgóc képződést.

A kísérletek alapján bizonyítást nyert, hogy mind a Mg-Mn-ferrit rendszereknél, mind a Ni-Zn-ferrit rendszereknél az alkalmazott adalékanyagoknak a kristályszerkezetre való hatása hasonló. A Cr-ot tartalmazó anyag szemcsemérete kisebb a  $B_2O_3$ ,  $Bi_2O_3$ , CdO és ThO<sub>2</sub> tartalmú anyagok szemcsemérete nagyobb, mint az adalék nélküli ferrité adott hőmérsékleten.

Megfigyeltük, hogy a CdO és  $ThO_2$  tartalmú ferritek szemcsemérete a zsugorítási hőmérséklet növelésével nem változik, míg a többi anyagnál szemcsenövekedés tapasztalható. 1. táblázat

Az 1. táblázatban foglaltuk össze az optimális tulajdonságokkal rendelkező különböző adalékanyagot tartalmazó Ni-Zn-ferritek mágneses és elektromos tulajdonságait.

Adalék anyag	Zsug. idő óra (O2 atm.)	4π M <b>s</b> Gauss	∆H Oe	$\lg \delta  imes 10^{+4}$	8
Adalék					
nélkül	20	4750	140	20	15,4
$B_2O_3$	20	4700	200	14	14,0
$\mathrm{Bi}_{2}\mathrm{O}_{3}$	20	4650	190	9	15,0
CdO	20	4700	150	7	15,3
$ThO_2$	20	4500	200	. 9	15,5
CrO3	4	4650	130	10	14,9

A táblázatból látható, hogy a  $CrO_3$  alkalmazásával jó mágneses és elektromos tulajdonságokkal rendelkező mikrohullámú ferrit állítható elő, nagyon előnyös előállítási technológia mellett.

A 4 órás zsugorítási időtartam alatt már homogén anyag állítható elő, a szokásos 20 órás zsugorítással szemben.

#### IRODALOM

- By Yasue Uchara, Shigeo Kobayashi: Microwave Ferrite for "6 GHz and 11 GHz", Fujitsu Scientific Technical Journal, jun 1971.
- [2] Bóka Andrásné: Adalékanyagok hatása a Mg--Mn-ferritek Képződésére és tulajdonságaira. Kandidátusi disszertáció, Moszkya, 1971.
- [3] Bóka Andrásné-Gilányi Tiborné: Mikrohullámú ferritanyag kidolgozása 10 GHz-nél magasabb frekvencián valő alkalmazásra. TKI Dokumentáció, 1971.