

# A borkő stabilizálás SUPER 40



## A borkő stabilitás: nem is olyan egyszerű kérdés

A kiegyensúlyozott és harmonikus borok készítése érdekében különösen nagy figyelmet kell fordítanunk a borban természetes módon jelenlévő borkősav és a kálium-ionok stabilizálási technológiájának megválasztására. Célunk, hogy egyensúlyt teremtsünk a palackozott borban, anélkül, hogy beavatkozásunkkal rontanánk a termék természetességén vagy érzékszervi tulajdonságainak gazdagságán. Ha alapos megfontolással figyelembe vesszünk valamennyi tényezőt, arra jutunk, hogy a hűtés és a metaborkősav klasszikus eszközeit kell helyesen és pontosan alkalmaznunk. A nagy múltra visszatekintő gyártási technológia biztosítja ma, hogy a DAL CIN S.p.A. a borászoknak nagyhatású és nagy tisztaságú termékeket kínál. A termék felhasználása egyszerű, hatása garantált.

Az alábbi táblázat bemutatja az egyensúlyi helyzetet különböző pH értékek mellett.

## SUPER 40

Tökéletesen oldható metaborkősav, az elérhető legmagasabb észterifikációs indexszel. Mindenfajta típusú borhoz ajánlott, melyen már elvégezték a fehérje kolloidok és a polifenolok stabilizálását. Hozzáadását az utolsó finom szűrés előtt kell végezni, így biztosítható a palackban a tartarátok egyensúlyi állapota legalább 12 hónapig. **Stabigummal** az egyensúlyi állapot lényegesen meghosszabbítható

### ADAGOLÁS ÉS FELHASZNÁLÁS

Az érvényes jogszabályok szerint a maximális megengedett adag 10 g/hl. A terméket kevés vízben vagy borban kell feloldani szobahőmérsékleten, majd keverés közben a teljes mennyiséghez adni.

CSOMAGOLÁS: 1 kg-os laminált tasak.

## A SZEREPET JÁTSZÓ TÉNYEZŐK

### VÉDŐKOLLOIDOK

Szerkezetükkel megakadályozzák a kicsapódást. Természetes polimerek, mint a mannoпротеinek vagy az oldható pektinek.

### FEHÉRJÉK

Túl nagy mennyiségben a védőanyagok hatástalanságát okozzák.

### KOLLOID FENOLOK

Instabilitást okozhatnak, és a védőkolloidokat hatástalanná tehetik.

### HŐMÉRSÉKLET

Hidegen kicsapódik a kálium-bitartarát, szobahőmérsékleten a kalcium-tartarát

### pH

A bor savassága és pH értéke befolyásolja a tartarátok különböző formái közötti egyensúlyi helyzetet

### KALCIUM

100 ppm fölött nagy a kicsapódás veszélye.

70 és 100 ppm között előfordulhat instabilitás

### KÁLIUM

A savval sótvá alakítva befolyásolja a tartarátok egyensúlyát, a bitartarát instabilitását okozza alacsony hőmérsékleten, a pH-tól függően (ld. az alábbi táblázat)

### BORKŐSAV

Ha túl nagy mennyiségben van jelen, kálium-bitartarát formájában alacsony hőmérsékleten kicsapódik. Oldhatatlan a (racémikus) kalcium-tartarát is.

Az észterifikációs index alakulása a Super 40 metaborkősav gyártása során

