

BICARBONATE DE POTASSIUM

Όξινο ανθρακικό Κάλιο (KHCO_3)

ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΤΙΚΑ

Το **BICARBONATE DE POTASSIUM** είναι το άλας που δημιουργείται κατά την αντίδραση χλωριούχου καλίου και διοξειδίου του άνθρακα το οποίο προέρχεται από τον ασβεστόλιθο.

Το βασικό αυτό άλας (υδατικό διάλυμα περιεκτικότητας 10% έχει $\text{pH}=8,70$) διατηρεί ένα κατιόν υδρογόνου το οποίο διαδραματίζει σημαντικό ρόλο κατά τη δράση του.

Η πτώση οξύτητας, απαραίτητη σε χρονιές με υψηλές οξύτητες, είναι ένα σύνθετο φαινόμενο και προκαλεί :

- μείωση της ολικής οξύτητας,
- αύξηση της ενεργού οξύτητας pH ,
- εξουδετέρωση των οξέων,
- καθίζηση των σχηματιζόμενων αλάτων (όξινο τρυγικό κάλιο).

Η οξύτητα των γλευκών και των οίνων οφείλεται κυρίως στην παρουσία τρυγικού και μηλικού οξέος (το γαλακτικό οξύ αντικαθιστά το μηλικό μετά τη μηλογαλακτική ζύμωση).

Το **BICARBONATE DE POTASSIUM** δρα πάνω στο τρυγικό οξύ σχηματίζοντας όξινο τρυγικό κάλιο και διοξείδιο του άνθρακα. Η δράση αυτή επιφέρει συνολική πτώση οξύτητας ίση με:

- **0,8g/L KHCO_3 μειώνουν την οξύτητα των γλευκών και των οίνων κατά 0,4g/L εκφρασμένο σε H_2SO_4**

Ταυτόχρονα όμως ένα μέρος του όξινου τρυγικού καλίου που θα σχηματιστεί θα καταβυθιστεί κατά την τρυγική σταθεροποίηση του οίνου με ψύξη, γεγονός που θα προκαλέσει περαιτέρω μείωση της οξύτητας κατά 0,25g. Αναλυτικά οι μεταβολές στην ολική και ενεργό οξύτητα αποτυπώνονται στον παρακάτω πίνακα:

	Πτώση της Ολικής Οξύτητας σε g H_2SO_4 /L			Αύξηση του pH		
	Εξουδετέρωση	Ψύξη	Σύνολο	Εξουδετέρωση	Ψύξη	Σύνολο
0,8g/L KHCO_3	0,4	περ. 0,25	περ. 0,65	+0,2	ελάχιστη	+0,2

Η πτώση οξύτητας με χρήση **BICARBONATE DE POTASSIUM** προκαλεί μεγαλύτερη αύξηση του pH από τις άλλες τεχνικές. Μετά τη χρήση ο οίνος εμφανίζεται λιγότερο επιθετικός γεγονός που οφείλεται τόσο στη μείωση της ολικής οξύτητας όσο και στην αύξηση του pH .

ΔΟΣΟΛΟΓΙΑ

- Προσαρμόζεται ανάλογα με το αναζητούμενο βαθμό μείωσης της οξύτητας γνωρίζοντας ότι **0,8 g/L KHCO_3** μειώνουν την οξύτητα του γλεύκους ή του οίνου κατά **0,4g/L** (εκφρασμένα σε H_2SO_4) ή **0,6g/L** (εκφρασμένα σε τρυγικό οξύ).
- **Μέγιστη επιτρεπόμενη πτώση οξύτητας : 0,65g/L εκφρασμένο σε H_2SO_4 ή 1g/L εκφρασμένο σε τρυγικό οξύ** (κανονισμός Ε.Κ.479/2008).



ΑΜΠΕΛΟΟΝΙΚΗ

ΤΡΟΠΟΣ ΧΡΗΣΗΣ

Διαλύστε την απαιτούμενη ποσότητα **BICARBONATE DE POTASSIUM** σε δεκαπλάσια ποσότητα γλεύκους ή οίνου και στη συνέχεια αναμίξτε το διάλυμα στη συνολική ποσότητα του προς κατεργασία γλεύκους ή οίνου. Ομογενοποιείτε καλά.

Προσοχή: η προσθήκη του **BICARBONATE DE POTASSIUM** προκαλεί άφθονο αφρισμό γι' αυτό πρέπει να προβλεφθεί μεγάλος περιέκτης.

ΣΥΣΚΕΥΑΣΙΑ - ΣΥΝΘΗΚΕΣ ΣΥΝΤΗΡΗΣΗΣ

Διατίθεται σε συσκευασία των 25Kg. Συσκευασία κλειστή διατηρείται σε σκοτεινό, στεγνό και άοσμο μέρος σε θερμοκρασία μέχρι 25°C μέχρι την ημερομηνία λήξης. Συσκευασία μετά το άνοιγμα πρέπει να χρησιμοποιείται αμέσως μετά το άνοιγμα

- Οι πληροφορίες που παρατίθενται παραπάνω ανταποκρίνονται στις μέχρι σήμερα γνώσεις μας.
- Η συμμόρφωση με τη νομοθεσία είναι επιβεβλημένη και αποτελεί ευθύνη του χρήστη.
- Το παρόν έγγραφο αποτελεί ιδιοκτησία της ΑΜΠΕΛΟΟΝΙΚΗΣ ΕΠΕ και δεν μπορεί να τροποποιηθεί χωρίς την έγγραφη άδειά μας.



ΑΜΠΕΛΟΟΝΙΚΗ