

# Πως θα φτιάξουμε υλικό για κάποια ουσία;

## ΒΗΜΑ (I)

**Οι ουσίες έχουν συγκεκριμένο κωδικό.** Με αυτό τον κωδικό θα πρέπει να εμφανιστεί στη βάση η ουσία που θα θελήσετε να «φορτώσετε». Δείτε τους κωδικούς των ουσιών :

ΟΥ.002	ΑΓΑΡ (C12H18O9)x
ΟΥ.005	ΑΔΙΠΟΪΛΟΧΡΩΡΙΔΙΟ
ΟΥ.010	ΑΙΘΑΝΟΛΗ
ΟΥ.015	ΑΙΘΕΡΕΣ
ΟΥ.020	ΑΙΘΥΛΕΝΟΔΙΑΜΙΝΟ ΤΕΤΡΑΟΞΙΚ
ΟΥ.025	ΑΙΘΑΝΑΛΗ
ΟΥ.030	ΠΡΟΠΑΝΟΝΗ 2
ΟΥ.035	ΑΛΑΣ ΤΟΥ ΜΟΗΡ
ΟΥ.040	ΑΜΜΩΝΙΑ
ΟΥ.045	ΑΜΥΛΟ
ΟΥ.050	ΑΝΘΡΑΚΑΣ ΖΩΙΚΟΣ
ΟΥ.051	ΑΝΘΡΑΚΑΣΒΕΣΤΙΟ
ΟΥ.052	ΑΝΘΡΑΚΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ
ΟΥ.054	ΑΝΘΡΑΚΙΚΟ ΛΙΘΙΟ
ΟΥ.056	ΑΝΘΡΑΚΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.057	ΑΝΘΡΑΚΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΟΞΙΝΟ
ΟΥ.060	ΑΡΓΙΛΙΟ
ΟΥ.065	ΒΕΝΖΟΛΙΟ
ΟΥ.070	ΒΟΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.075	ΒΟΥΤΑΝΟΛΗ 1
ΟΥ.080	ΒΡΩΜΙΟΥΧΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.082	ΒΡΩΜΙΟΥΧΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.085	ΓΑΛΑΚΤΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.088	ΓΛΥΚΙΝΗ
ΟΥ.090	ΓΛΥΚΟΖΗ

ΟΥ.095	ΓΛΥΚΟΧΟΛΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.098	ΔΕΚΑΝΟΔΙΟΪΚΟ ΔΙΧΛΩΡΙΔΙΟ
ΟΥ.100	ΔΙΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΘΕΙΟΥ
ΟΥ.105	ΔΙΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΜΑΓΓΑΝΙΟΥ
ΟΥ.115	ΔΙΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΚΑΣΣΙΤΕΡΟΣ
ΟΥ.118	2,6 ΔΙΧΛΩΡΟΦΑΙΝΟΛΗ
ΟΥ.120	ΔΙΧΡΩΜΙΚΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.122	ΔΙΧΡΩΜΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.124	ΔΙΧΡΩΜΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.130	ΕΛΑΪΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.135	ΕΞΑΜΕΘΥΝΟΔΙΑΜΙΝΗ
ΟΥ.140	ΘΕΙΙΚΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.144	ΘΕΙΙΚΟ ΑΡΓΙΛΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.148	ΘΕΙΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.150	ΘΕΙΙΚΟ ΜΑΓΓΑΝΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.154	ΘΕΙΙΚΟ ΜΑΓΝΗΣΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.158	ΘΕΙΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.160	ΘΕΙΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.162	ΘΕΙΙΚΟ ΧΡΩΜΙΟ
ΟΥ.164	ΘΕΙΙΚΟΣ ΣΙΔΗΡΟΣ ΙΙ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.166	ΘΕΙΙΚΟΣ ΧΑΛΚΟΣ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.168	ΘΕΙΙΚΟΣ ΨΕΥΔΑΡΓΥΡΟΣ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.170	ΘΕΙΟ
ΟΥ.171	ΘΕΙΟΘΕΙΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.172	ΘΕΙΟΘΕΙΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ

ΟΥ.172	ΘΕΙΟΘΕΙΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.174	ΘΕΙΟΚΥΑΝΟΥΧΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.176	ΘΕΙΟΚΥΑΝΙΟΥΧΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.178	ΘΕΙΟΥΧΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.179	ΘΕΙΟΥΧΟ ΑΜΜΩΝΙΟ ΔΙΑΛΥΜΑ
ΟΥ.180	ΘΕΙΟΥΧΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.190	ΙΩΔΙΟ
ΟΥ.192	ΙΩΔΙΟΥΧΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.194	ΙΩΔΙΟΥΧΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.200	ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.205	ΚΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.210	ΚΙΤΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.215	ΚΥΚΛΟΞΑΝΙΟ
ΟΥ.220	ΛΑΚΤΟΖΗ

ΟΥ.230	ΜΑΓΝΗΣΙΟ
ΟΥ.235	ΜΑΛΤΟΖΗ ΕΝΥΔΡΗ
ΟΥ.240	ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.250	ΝΙΚΕΛΙΟ
ΟΥ.255	ΝΙΝΥΔΡΙΝΗ
ΟΥ.260	ΝΙΤΡΙΚΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.262	ΝΙΤΡΙΚΟ ΑΡΓΙΛΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.264	ΝΙΤΡΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.266	ΝΙΤΡΙΚΟ ΒΑΡΙΟ
ΟΥ.268	ΝΙΤΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.270	ΝΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.272	ΝΙΤΡΙΚΟ ΝΙΚΕΛΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.275	ΝΙΤΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.278	ΝΙΤΡΙΚΟ ΣΤΡΟΝΤΙΟ

ΟΥ.845	ΠΡΑΣΙΝΟ ΤΟΥ ΜΕΘΥΛΕΝΙΟΥ
ΟΥ.850	ΦΛΟΥΟΡΕΣΚΕΪΝΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.905	BENEDICT
ΟΥ.910	FEHLING, ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΟ (A+B)
ΟΥ.911	FEHLING, ΔΙΑΛΥΜΑ A

ΟΥ.912	FEHLING, ΔΙΑΛΥΜΑ B
ΟΥ.915	LUGOL ΔΙΑΛΥΜΑ
ΟΥ.920	TOLLENS, ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΟ
ΟΥ.925	ΟΞΙΚΟ ΚΑΡΜΙΝΙΟ
ΟΥ.930	ZIMMERMAN, ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΟ

ΟΥ.278	ΝΙΤΡΙΚΟ ΣΤΡΟΝΤΙΟ
ΟΥ.280	ΝΙΤΡΙΚΟΣ ΑΡΓΥΡΟΣ
ΟΥ.282	ΝΙΤΡΙΚΟΣ ΜΟΛΥΒΔΟΣ
ΟΥ.284	ΝΙΤΡΙΚΟΣ ΧΑΛΚΟΣ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.286	ΝΙΤΡΙΚΟΣ ΨΕΥΔΑΡΓΥΡΟΣ ΤΡΙΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.287	ΝΙΤΡΙΚΟΣ ΨΕΥΔΑΡΓΥΡΟΣ ΕΞΑΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.290	ΟΞΑΛΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.295	ΟΞΑΛΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.300	ΟΞΑΛΙΚΟ ΟΞΥ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.310	ΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΑΣΒΕΣΤΙΟΥ
ΟΥ.312	ΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΜΑΓΝΗΣΙΟΥ
ΟΥ.314	ΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΠΥΡΙΤΙΟΥ
ΟΥ.316	ΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΥΔΡΑΡΓΥΡΟΥ ΙΙ
ΟΥ.318	ΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΧΑΛΚΟΥ ΙΙ
ΟΥ.320	ΟΞΙΚΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.322	ΟΞΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ
ΟΥ.324	ΟΞΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.325	ΟΞΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.326	ΟΞΙΚΟΣ ΜΟΛΥΒΔΟΣ
ΟΥ.327	ΟΞΙΚΟΣ ΜΟΛΥΒΔΟΣ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.330	ΟΥΡΙΑ
ΟΥ.335	ΠΕΨΙΝΗ
ΟΥ.340	ΠΟΛΥΣΤΗΡΕΝΙΟ
ΟΥ.350	ΠΡΟΠΑΝΟΛΗ 1
ΟΥ.352	ΠΡΟΠΑΝΟΛΗ 2

ΟΥ.355	ΠΥΡΙΤΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.360	ΡΙΒΟΦΛΑΒΙΝΗ
ΟΥ.365	ΣΑΚΧΑΡΟΖΗ
ΟΥ.370	ΣΙΔΗΡΟΚΥΑΝΙΟΥΧΟ ΚΑΛΟ ΕΝΥΔΡΟΣ
ΟΥ.380	ΣΙΔΗΡΟΣ
ΟΥ.385	ΣΤΕΑΡΙΝΗ
ΟΥ.390	ΤΕΤΡΑΧΛΩΡΑΝΘΡΑΚΑΣ
ΟΥ.395	ΤΕΤΡΑΧΛΩΡΟΑΙΘΥΛΕΝΙΟ
ΟΥ.400	ΤΡΙΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΑΡΓΙΛΙΟ
ΟΥ.401	ΤΡΙΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΑΡΓΙΛΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.402	ΤΡΙΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΧΡΩΜΙΟ
ΟΥ.403	ΤΡΙΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΧΡΩΜΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.405	ΤΡΙΧΛΩΡΕΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.410	ΤΡΥΓΙΚΟ ΚΑΛΙΟΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.415	ΤΡΥΓΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.420	ΤΥΡΟΣΙΝΗ
ΟΥ.430	ΥΔΡΑΡΓΥΡΟΣ
ΟΥ.440	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΑΜΜΩΝΙΟΥ
ΟΥ.442	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΑΣΒΕΣΤΙΟΥ
ΟΥ.444	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟΥ ΤΟΥ ΒΑΡΙΟΥ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.446	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΚΑΛΙΟΥ
ΟΥ.448	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟΥ ΤΟΥ ΜΑΓΝΗΣΙΟΥ
ΟΥ.450	ΥΔΡΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΝΑΤΡΙΟΥ
ΟΥ.455	ΥΔΡΟΧΛΩΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.460	ΥΠΕΡΜΑΓΓΑΝΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

ΟΥ.460	ΥΠΕΡΜΑΓΓΑΝΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.465	ΥΠΕΡΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΥΔΡΟΓΟΝΟΥ
ΟΥ.470	ΥΠΕΡΧΛΩΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.480	ΦΟΡΜΑΛΔΕΪΔΗ
ΟΥ.490	ΦΡΟΥΚΤΟΖΗ
ΟΥ.500	ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.505	ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΟΞΥ
ΟΥ.510	ΧΑΛΚΟΣ
ΟΥ.515	ΧΛΩΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.520	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΑΜΜΩΝΙΟ
ΟΥ.522	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΑΡΓΙΛΙΟ
ΟΥ.524	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ
ΟΥ.526	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΒΑΡΙΟ
ΟΥ.527	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΒΑΡΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.530	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.532	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΚΟΒΑΛΤΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.536	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΜΑΓΓΑΝΙΟ
ΟΥ.538	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΜΑΓΝΗΣΙΟ
ΟΥ.540	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.542	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΣΤΡΟΝΤΙΟ
ΟΥ.543	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΣΤΡΟΝΤΙΟ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.546	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟ ΧΡΩΜΙΟ ΙΙΙ
ΟΥ.550	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΣΙΔΗΡΟΣ ΙΙΙ
ΟΥ.551	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΣΙΔΗΡΟΣ ΙΙΙ ΕΝΥΔΡΟ
ΟΥ.554	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΥΠΟΧΑΛΚΟΣ

ΟΥ.554	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΥΠΟΧΑΛΚΟΣ
ΟΥ.555	ΧΛΩΡΙΟΥΧΟΣ ΧΑΛΚΟΣ ΙΙ
ΟΥ.560	ΧΛΩΡΟΦΟΡΜΙΟ
ΟΥ.570	ΧΡΩΜΙΚΟ ΚΑΛΙΟ
ΟΥ.572	ΧΡΩΜΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ
ΟΥ.580	ΨΕΥΔΑΡΓΥΡΟΣ
ΟΥ.700	ΒΑΜΑ ΤΟΥ ΗΛΙΟΤΡΟΠΙΟΥ
ΟΥ.710	ΕΡΥΘΡΟ ΤΟΥ ΚΟΓΚΟ
ΟΥ.715	ΕΡΥΘΡΟ ΤΟΥ ΜΕΘΥΛΙΟΥ
ΟΥ.720	ΕΡΥΘΡΟ ΤΗΣ ΦΑΙΝΟΛΗΣ
ΟΥ.730	ΗΛΙΑΝΘΙΝΗ, ΠΟΡΤΟΚΑΛΙ ΤΟΥ Μ
ΟΥ.740	ΚΙΤΡΙΝΟ ΤΗΣ ΑΛΙΖΑΡΙΝΗΣ
ΟΥ.750	ΚΥΑΝΟ ΤΗΣ ΒΡΩΜΟΘΥΜΟΛΗΣ
ΟΥ.760	ΚΥΑΝΟ ΤΗΣ ΘΥΜΟΛΗΣ
ΟΥ.765	ΚΥΑΝΟ ΤΟΥ ΜΕΘΥΛΕΝΙΟΥ
ΟΥ.770	ΟΞΥ ΤΟΥ ΚΑΡΜΙΝΙΟΥ
ΟΥ.780	ΠΡΑΣΙΝΟ ΤΗΣ ΒΡΩΜΟΚΡΕΣΟΛΗΣ
ΟΥ.785	ΠΡΑΣΙΝΟ ΤΟΥ ΜΕΘΥΛΙΟΥ
ΟΥ.790	ΦΑΙΝΟΛΟΦΘΑΛΕΪΝΗ
ΟΥ.800	ΔΕΞΤΡΑΝΗ ΜΠΛΕ
ΟΥ.810	ERIOCHROME BLACK T
ΟΥ.820	GIEMSA'S AZURE EOSIN METYHYL
ΟΥ.830	ΙΩΔΕΣ ΤΗΣ ΓΕΝΤΙΑΝΗΣ
ΟΥ.835	ΚΥΑΝΟ ΤΟΥ ΜΕΘΥΛΙΟΥ
ΟΥ.840	ΜΕΡΚΟΥΡΟΧΡΩΜ

## ΒΗΜΑ (II)

Έστω ότι θέλω να εμφανίσω στην εφαρμογή κάτι για το ιώδιο. Σύμφωνα με τους παραπάνω πίνακες το ιώδιο έχει κωδικό ΟΥ.090 (Ελληνική γραφή!), οπότε:

1. Πατάμε το κουμπάκι «Προσθήκη νέας εγγραφής»

2. Γράφουμε τον κωδικό ΟΥ.090

Και πατάμε Enter...

...οπότε τα πεδία [Όνομασία οργάνου] και [Κατηγορία] συμπληρώνονται αυτόματα.

Συμπληρώνουμε –όπως πρέπει, τα πεδία [Υπάρχει], [Πλήθος],...

## ΒΗΜΑ (III)

Ανοίγουμε ένα αρχείο word και γράφουμε κείμενο ή βρίσκουμε έτοιμο υλικό από δουλειά σε κάποιο ΕΚΦΕ, ...

Δείτε τι 'έφτιαξα' για το ιώδιο...

### ΙΩΔΙΟ



Είναι **αμέταλλο** χημικό στοιχείο με ατομικό αριθμό 53, και σχετική ατομική μάζα περίπου 127 g/mol. Ανήκει στην ομάδα των **αλογόνων** (VIIA ή 17η ομάδα) και στον τομέα p του περιοδικού συστήματος.

Σε θερμοκρασία δωματίου **εξαχνώνεται** αργά προς ιώδεις ατμούς.

Ο βιολογικός ρόλος του ιωδίου είναι ιδιαίτερα αξιοσημείωτος, αφού αποτελεί βασικό **ιχνοστοιχείο** για τον οργανισμό.

Το ιώδιο-131, που ονομάζεται και **ραδιοϊώδιο**, είναι ένα ραδιοϊσότοπο του ιωδίου με ιατρικές και φαρμακευτικές χρήσεις.

Με το «εργαλείο αποκομμάτων» των windows, καθιστώ το κείμενο αυτό φωτογραφία, την οποία τοποθετώ στην επιφάνεια του υπολογιστή μου



#### ΒΗΜΑ (IV)

Αυτή τη φωτογραφία εισάγω στην εφαρμογή... και μη ξεχνάμε το πάτημα στο κουμπί «Αποθήκευση εγγραφής»...

#### ΒΗΜΑ (V)

Βρίσκω και ένα video και ...τέλος! Έφτιαξα στο αρχείο μου μια εγγραφή, χρήσιμη για το μάθημα της χημείας, της βιολογίας, ...

*Αυτός είναι ο τρόπος για να δημιουργήσετε δικό σας υλικό, προκειμένου να στηρίξετε μια πειραματική διαδικασία ή διδασκαλία αν προτιμάτε...*