

Για εξάσκηση στα ιόντα, προσπαθήστε να γράψετε στους πίνακες Α τα ονόματα και στους Β τα σύμβολα (με τα σωστά φορτία). Φυσικά γράφετε στους Α, μη βλέποντας τους Β και το αντίστροφο. Αν δουλεύετε σε εκτύπωση, διπλώστε απλά τη σελίδα στη μέση. Καλή επιτυχία!

ΠΙΝΑΚΑΣ 2.3 **A**: Ονοματολογία των κυριότερων μονοατομικών ιόντων

$\text{Cl}^-$	$\text{O}^{2-}$
$\text{Br}^-$	$\text{S}^{2-}$
$\text{I}^-$	$\text{N}^{3-}$
$\text{F}^-$	$\text{P}^{3-}$
$\text{H}^-$	

ΠΙΝΑΚΑΣ 2.4 **A**: Ονοματολογία των κυριότερων πολυατομικών ιόντων

$\text{NO}_3^-$	$\text{CN}^-$	$\text{HCO}_3^-$
$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{ClO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{ClO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{ClO}_2^-$	$\text{MnO}_4^-$
$\text{OH}^-$	$\text{ClO}^-$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CrO}_4^{2-}$

ΠΙΝΑΚΑΣ 2.3 **B**: Ονοματολογία των κυριότερων μονοατομικών ιόντων

χλωριούχο ή χλωρίδιο	οξυγονούχο ή οξειδίο
βρωμιούχο ή βρωμίδιο	θειούχο ή σουλφίδιο
ιωδιούχο ή ιωδίδιο	αζωτούχο ή νιτρίδιο
φθοριούχο ή φθορίδιο	φωσφορούχο ή φωσφίδιο
υδρογονούχο ή υδρίδιο	

ΠΙΝΑΚΑΣ 2.4 **B**: Ονοματολογία των κυριότερων πολυατομικών ιόντων

νιτρικό	κυάνιο (κυανίδιο)	όξινο ανθρακικό
ανθρακικό	υπερχλωρικό	όξινο φωσφορικό
θειικό	χλωρικό	δισόξινο φωσφορικό
φωσφορικό	χλωριώδες	υπερμαγγανικό
υδροξείδιο	υποχλωριώδες	διχρωμικό
αμμώνιο	όξινο θειικό	χρωμικό