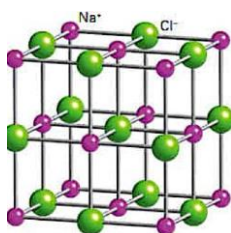
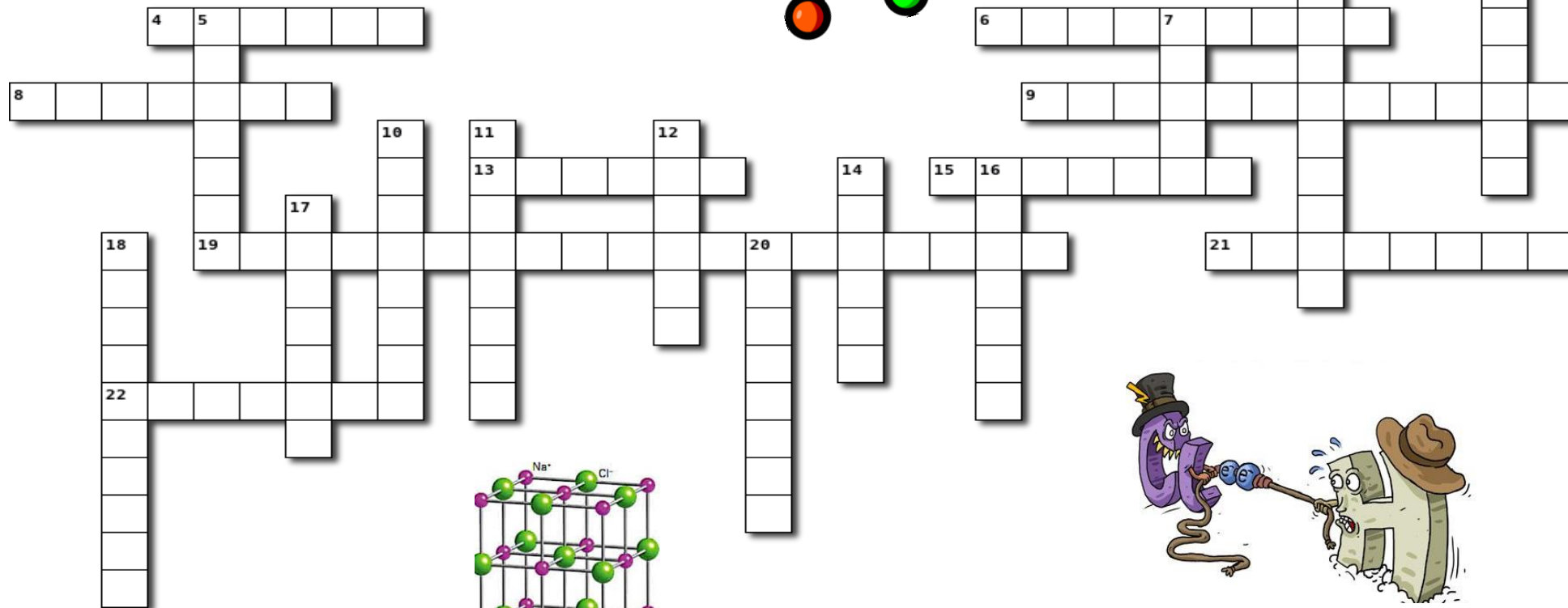
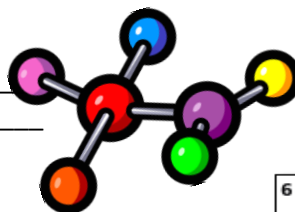


Χημικός δεσμός

- Ονοματεπώνυμο: _____
 ➤ Τάξη: _____ Τμήμα: _____ Ημερομηνία: _____



Οριζόντια

1. Το ιόν που προκύπτει όταν ένα άτομο προσλάβει ηλεκτρόνια
4. Είναι το Al^{3+}
6. Ο δεσμός μεταξύ ατόμων στο μόριο του H-Cl
8. Μόνο αυτά τα ηλεκτρόνια συμμετέχουν στο χημικό δεσμό! (Γενική)
9. Ενώσεις αυτές είναι κρυσταλλικά στερεά με υψηλό σημείο τήξης
13. Είναι ο δεσμός μεταξύ των ατόμων σε μόριο O_2 ($Z=6$)
15. Αλλιώς ο πολωμένος ομοιοπολικός δεσμός
19. Η τάση που έχουν τα στοιχεία να έλκουν τα κοινά ζεύγη ηλεκτρονίων σε έναν ομοιοπολικό δεσμό
21. Έχουν την τάση να προσλαμβάνουν ηλεκτρόνια
22. Είναι ο δεσμός μεταξύ των ατόμων σε μόριο N_2 ($Z=7$)

Κάθετα

2. Στις ενώσεις αυτές, τα άτομα συνδέονται με κοινά ζεύγη ηλεκτρονίων
3. ...αέρια. Οι βασιλιάδες του Περιοδικού Πίνακα!
5. ... ακτίνα. Σημαντικός παράγοντας στη δημιουργία του χημικού δεσμού
7. Η έννοια αυτή υπάρχει μόνο στις ομοιοπολικές ενώσεις!
10. Ο δεσμός που αναπτύσσεται μεταξύ του ${}_3Li$ και του ${}_1H$
11. Το χημικό στοιχείο που ανήκει στην ΙΑ ομάδα και στη 1^η περίοδο του Περιοδικού Πίνακα
12. Μόνο τέτοια ηλεκτρόνια συμμετέχουν στη δημιουργία κοινών ζευγών ηλεκτρονίων
14. Είναι το πιο ηλεκτροαρνητικό χημικό στοιχείο στον Περιοδικό Πίνακα
16. Ο κανόνας που υπακούουν τα χημικά στοιχεία για να σχηματίσουν χημικούς δεσμούς (Γενική)
17. Έχουν την τάση να αποβάλλουν ηλεκτρόνια
18. Ιοντικός Σχηματίζεται στις ετεροπολικές ενώσεις
20. Αλλιώς... οι ετεροπολικές ενώσεις



