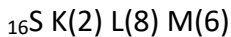
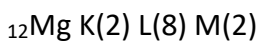


Ενδεικτική απάντηση

2.1.

A) Η κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες είναι:



B) Το ${}_{12}\text{Mg}$ έχει την τάση να αποβάλλει δύο ηλεκτρόνια και να μετατραπεί στο κατιόν Mg^{2+} K(2) L(8).

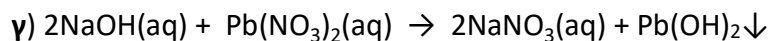
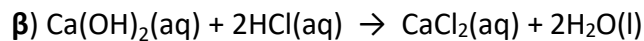
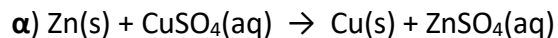
Το ${}_{16}\text{S}$ έχει την τάση να προσλάβει δύο ηλεκτρόνια και να μετατραπεί στο ανιόν S^{2-} K(2) L(8) M(8).

Και στις δύο περιπτώσεις προκύπτουν σταθερά ιόντα με δομή ευγενούς αερίου σύμφωνα με τον κανόνα της οκτάδας.

Γ) Το ${}_{12}\text{Mg}$ (δότης ηλεκτρονίων – στοιχείο μέταλλο) με το ${}_{16}\text{S}$ (δέκτης ηλεκτρονίων – στοιχείο αμέταλλο) αναπτύσσουν μεταξύ τους: α) ιοντικό δεσμό.

2.2.

A)



B)

H_2SO_4 θειικό οξύ

Ca(OH)_2 υδροξείδιο του ασβεστίου

AgNO_3 νιτρικός άργυρος

NaCl χλωριούχο νάτριο