

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

- (1) CaI_2 ιωδιούχο ασβέστιο
- (2) CaSO_4 θειικό ασβέστιο
- (3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ υδροξείδιο του ασβεστίου

2.2

α) Ο ατομικός αριθμός του Ca είναι 20.

β) Το Ca με ατομικό αριθμό $Z=20$, έχει στο ουδέτερο άτομό του 20 πρωτόνια και 20 ηλεκτρόνια. Τα ηλεκτρόνια κατανέμονται σε στιβάδες K(2), L(8), M(8), N(2). Εφόσον το Ca έχει ηλεκτρόνια σε 4 στιβάδες, είναι στοιχείο της 4^{ης} περιόδου. Επίσης, το άτομο του Ca έχει στην εξωτερική στιβάδα 2 ηλεκτρόνια, άρα βρίσκεται στην 2η (IIA) ομάδα των αλκαλικών γαιών.

γ) Ο αριθμός των ηλεκτρονίων της εξωτερικής του στιβάδας σύμφωνα με την κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες είναι η M και περιέχει 2 ηλεκτρόνια.