

## Περιοδικός Πίνακας / Δεσμοί - Ασκήσεις

1. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα:

Στοιχείο	Z	A	e <sup>-</sup>	p	n
K	19	39			
I		127	53		
Ca <sup>2+</sup>		40	18		
Cl <sup>-</sup>		37	18		
Ne	10	20			
Hg	80				122
F <sup>-</sup>		19	10		

2. Σε ποια ομάδα και σε ποια περίοδο του Π.Π. βρίσκονται τα παρακάτω χημικά στοιχεία;

- |                       |                       |
|-----------------------|-----------------------|
| a. ${}^7\text{N}$     | e. ${}^2\text{He}$    |
| b. ${}^{31}\text{Ga}$ | f. ${}^{20}\text{Ca}$ |
| c. ${}^3\text{Li}$    | g. ${}^{15}\text{P}$  |
| d. ${}^{10}\text{Ne}$ | h. ${}^{12}\text{Mg}$ |

3. Να υπολογίσετε τον ατομικό αριθμό των επόμενων στοιχείων:

- A: ανήκει στην 3<sup>η</sup> περίοδο και στην VA ομάδα
- B: ανήκει στην 2<sup>η</sup> περίοδο και στην VIA ομάδα
- Γ: ανήκει στην 3<sup>η</sup> περίοδο και στην VIIA ομάδα

4. Να γράψετε τη δημιουργία χημικού δεσμού μεταξύ των χημικών στοιχείων:

- |  |  |
|--|--|
| a. ${}^{11}\text{Na}$ και ${}^{17}\text{Cl}$ | c. ${}^{20}\text{Ca}$ και ${}^9\text{F}$ |
| b. ${}^{12}\text{Mg}$ και ${}^7\text{N}$     | d. ${}^{13}\text{Al}$ και ${}^8\text{O}$ |

5. Να γράψετε τους ηλεκτρονιακούς τύπους των παρακάτω ουσιών:

- |                         |                  |
|-------------------------|------------------|
| a. $\text{H}_2\text{S}$ | d. $\text{CO}_2$ |
| b. $\text{O}_2$         | e. $\text{HBr}$  |
| c. $\text{PCl}_3$       | f. $\text{NH}_3$ |