

Observa o excerto da Tabela Periódica:

The image shows a horizontal strip of the periodic table. It includes the first period (H), the second period (Li, Be), and the third period (Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar). To the right of Ar are the elements Ga, As, Br, and the first four members of group 18 (Ne, F, Cl, Br). The numbers 1 through 18 are placed above the first four members of group 18. Below the periodic table, the first four periods are labeled: 1º, 2º, 3º, and 4º.

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|---|----|----|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|--|----|
| 1º | 1 | H | 2 | | | | | | | | | | | | | | 18 |
| 2º | | Li | Be | | | | | | | | | | | | | | |
| 3º | | | | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | | | | Ar |
| 4º | | Ca | | | | | | | | | | | Ga | As | Br | | |

Indica qual/quais elemento/s químico/s:

- com número atómico 7:
- é um gás nobre:
- do grupo 2 e do 2º período:
- do grupo 17 e do 4º período:
- do mesmo grupo de N:
- co número atómico 31:
- com 2 níveis de energia e 7 eletrões de valência:
- com o mesmo número de eletrões de valência que Be:
- é um metal alcalino:
- com eletrões distribuídos por um nível de energia: