

Para la solución de algunos de los ejercicios propuestos en esta prueba, se adjunta una parte del Sistema Periódico hasta el elemento N° 20.

1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
Masa Atómica →							
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

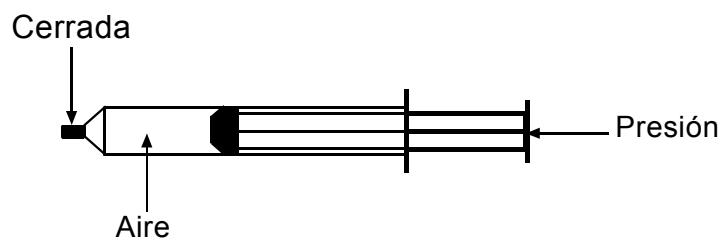
QUÍMICA

1. El agua potable se caracteriza porque
- I) es conductora de la electricidad.
 - II) contiene aire disuelto.
 - III) contiene iones disueltos.

Es(son) correcta(s)

- A) sólo I
- B) sólo II
- C) sólo I y II
- D) sólo II y III
- E) I, II y III

2. Si en una jeringa, que contiene sólo aire y cuya salida está cerrada, se ejerce presión sobre el émbolo (ver figura)



entonces, se puede inferir que el aire encerrado en la jeringa

- I) se comprime.
- II) disminuye su volumen.
- III) aumenta la presión.

Es(son) correcta(s)

- A) sólo I
- B) sólo II
- C) sólo III
- D) sólo I y II
- E) I, II y III