Периодни систем елемената – тест

**1. PSE se sastoji od:**

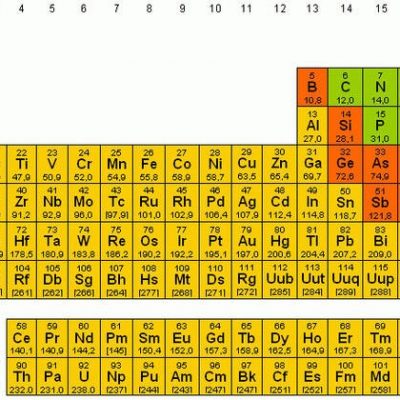
 18 grupa i 7 perioda

 7 grupa i 7 perioda

 18 grupa i 18 perioda

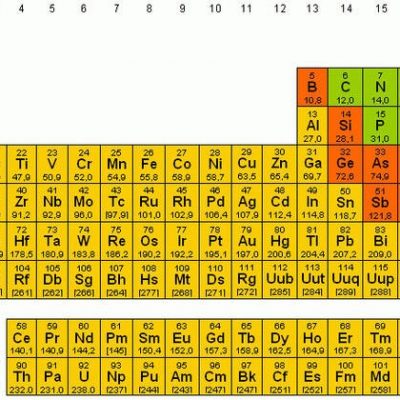
 18 perioda i 7 grupa

**2. Tvorac Periodnog sistema elemenata je:**



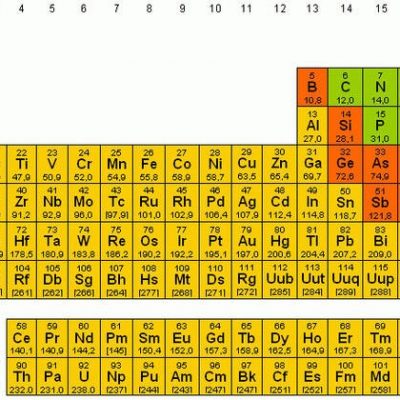
 Leukip  Demokrit  Mendeljejev  Marija Kiri

3. Ako je redni broj nekog elementa 11, taj element je:



 metaloid  plemeniti  gas  metal

4. Element koji ima redni broj 10 spada u:



 nemetale  metale  metaloide  plemenite gasove

**5. Redni broj nekog elementa je 19, taj element se nalazi u:**

 9. grupi i 3. periodi  1. grupi i 4. periodi

 10. grupi i 4. periodi  4. grupi i 4. periodi

**6. Označi koji od ponuđenih elemenata je najmanje reaktivan.**

 element čiji je Z=20  element čiji je Z=12

 element čiji je Z=2  element čiji je Z=10

**7. Ako se elemnt nalazi u 2.grupi i 3.periodi, njegov redni broj je:**

 2  7  8  15

**8. Atom hemijskog elementa u valentnom M nivou ima 4 elektrona. Odredi ukupan broj elektrona u tom** atomu.

 14  4  8  12