

Fișă de lucru la tema „Legătura chimică”

Se dau elementele chimice: **O, K, Ca, Cl, C, Fe.**

Selectează pentru fiecare caracteristică câte un element chimic din șirul propus și scrie simbolul lui în spațiul rezervat.

Nº	Caracteristica elementului	Simbolul chimic
1.	Nucleul atomului conține 13 protoni.	
2.	Atomul elementului conține doi electroni pe subnivelul 4s.	
3.	Este un element de tip „d”.	
4.	Configurația electronică a atomului elementului este $1s^2 2s^2 2p^2$.	
5.	Formează substanță simplă în care atomii sunt uniți printr-o singură legătură σ .	
6.	Elementul formează oxid superior cu compoziția R_2O .	
7.	Hidroxidul elementului posedă proprietăți acide.	
8.	Este mai electronegativ decât sulfurul.	
9.	Substanța simplă a acestui element are rețea cristalină moleculară.	
10.	Oxidul superior este un gaz mai greu decât aerul.	
11.	Oxidul conține particule cu configurația gazului inert Ar.	
12.	Substanța simplă se este atrasă de magnet.	