

1. Заокружи слова испред формула супстанци између чијих честица постоји јонска веза:

а) NH_3

б) H_2O

в) Cl_2

г) P_4

д) MgO

ђ) KCl

2. На линији поред парова симбола хемијских елемената напиши број испред типа хемијске везе која се остварује између тих хемијских елемената

А) H и H _____

Б) Na и O _____

В) N и H _____

Г) Ca и Cl _____

Д) H и F _____

1. поларна ковалентна веза

2. неполарна ковалентна веза

3. јонска веза

3. Магнезијум- хлорид је једињење са јонском везом. Заокружи слово испред температуре топљења те соли:

А) $714.^\circ\text{C}$ Б) 10°C В) 25°C Г) 0°C

4. Прецртај нетачно у следећем реченицама тако да добијеш тачне исказе

А) због јачине јонске везе сва јонска једињења на собној температури су у **течном/ чврстом** агрегатном стању

Б) због присуства јона у раствору, водени раствори соли **провode/ не проводе** електричну струју

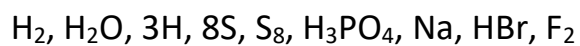
5. Напиши симбол јона и распоред електрона по енергетским нивоима у јонима које граде следећи атоми:

А) Ca

В) S

6. Одреди број протона, електрона и неутрона у јону натријума $Z = 11$ $A = 23$

7. Разврстај у три групе следеће честице и на линију упиши одговарајући симбол односно формулу:



а) атоми елемената

б) молекули елемената

в) молекули једињења

7. Заокружи слова испред јона који имају исти број електрона као атом ${}_{18}^{40}\text{Ar}$:

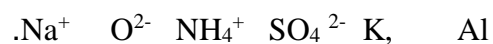


7. Формуле датих молекула упиши у одговарајућа поља у табели.

HBr, NH₃, N₂, CCl₄, O₂, H₂O, HCl

Поларна	
Неполарна	
Једнострука	
Двострука	
Трострука	

8. Разврстај следеће честице на катјоне, ањјоне и атоме



5. Попуните сва празна поља у датој табlici са одговарајућим подацима:

	$^{32}_{16}\text{E}^{2-}$	$^{19}_9\text{E}^-$	$^1_1\text{E}^+$
број e^-			
број p^+			
број n^0			