

სავარჯიშო 4

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

(საკითხი 10) 1. შეადგინეთ შემდეგი ელემენტების ფორმულები. გამოიყენეთ ელემენტების უმაღლესი ვალენტობები/ჟანგვის ხარისხები. ქვ. მოცემული ცხრილის დასაწყისში მოყვანილი და უკვე შესრულებული მაგალითებია Cl და O, O და P, C და V. დანარჩენი წყვილები ცხრილში ჩაწერეთ დამოუკიდებლად. მიაქციეთ ყურადღება პერიოდულ სისტემაში რომელი ელემენტი რომლის მარცხნივ დგას და ცხრილის ელემენტი „ა“ x^+ -ს სვეტში დაამატეთ. დაწერეთ შემდეგი ელემენტებისაგან მიღებული ნაერთის ფორმულები:

Cl და Na; F და Mg; Ga და As; O და H; N და Li; Ca და Br; N და Mo, O და C; O და N;
Cu და O; H და Cl; Br და Zn; N და Al; Ag და Cl

ელემენტი „ა“ x^+	ელემენტი „ბ“ y^-	ნაერთის ფორმულა
Cl ⁷⁺	O ²⁻	Cl ₂ O ₇
P ⁵⁺	O ²⁻	P ₂ O ₅
V ⁵⁺	C ⁴⁻	V ₄ C ₅

სავარჯიშო 4

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

(საკითხი 11) 1. პერიოდული სისტემიდან დამოუკიდებლად შეარჩიეთ ელემენტები (გამოიყენეთ სამწერტილები ნაცვლად) და შეავსეთ მოცემული ცხრილი ნიშნების შესაბამისად

ელემენტი	წარმოქმნის ფუძე ოქსიდს	წარმოქმნის მჟავა ოქსიდს	შესაბამისი ოქსიდის წყალთან რეაქციის სქემა	მიღებული ნივთიერების დასახელება
C^{4+}	—	CO_2	$CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$	ნახშირმჟავა
Mg^{2+}	MgO	—	$MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$	მაგნიუმის ჰიდროქსიდი
...				
...				
...				
...				
...				

(საკითხი 12) 1. ნეიტრალიზაციის რეაქცია: რა მიიღება კალიუმის ჰიდროქსიდისა და აზოტოვანი მჟავის ურთიერთქმედებით? დაწერეთ შესაბამისი ქიმიური რეაქციის სქემა და დაასახელოთ მიღებული პროდუქტი.

.....

(საკითხი 13 და 14) 1. დაასახელოთ ნაერთი და ცხრილის მიხედვით დაახასიათეთ მასში შემავალი ელემენტების სტატუსი:

ამოცანა

$CuSO_4$	

მაგალითი

H_2SiO_3	სილიციუმ მჟავა
H^+	დაჟანგულია
Si^{4+}	დაჟანგულია
O^{2-}	აღდგენილია

სავარჯიშო 4

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

(საკითხი 13) 2. შეავსეთ მოცემული ცხრილი ნიმუშის შესაბამისად:

ნაერთის დასახელება	ფორმულა	ნაერთის დასახელება	ფორმულა
სელენ (IV) ოქსიდი	SeO ₂	ალუმინის ჰიდროქსიდი	Al(OH) ₃
	H ₃ PO ₄	ლითიუმის ოქსიდი	
	Ba(OH) ₂	ნახშირმჟავა	
	SiO ₂	აზოტმჟავა	
	H ₂ SO ₄	რკინა (III) ჰიდროქსიდი	
	HBO ₂	კალციუმის ჰიდროქსიდი	
	CuOH	ნახშირბად (II) ოქსიდი	
	Hg ₂ O	გოგირდმჟავა	
	Fe ₂ O ₃	სპილენძი (II) ჰიდროქსიდი	
	ZnO	ფოსფორი (III) ოქსიდი	
	TeS ₂	მაგნიუმის ჰიდროკარბონატი	
	SCl ₂	კალიუმის სულფიტი	
	AgNO ₃	ლითიუმის ჰიდროსულფიტი	
	CuSO ₄	სილიციუმის ფტორიდი	
	Zn(NO ₃) ₂	რკინა (II) ნიტრატი	
	PI ₃	კალციუმის ნიტრიტი	
	AlCl ₃	მანგანუმ (IV) ფტორიდი	
	As ₂ O ₅	თუთიის კარბონატი	

სავარჯიშოების დუბლიკატები

(საკითხი 12) 1-EXTRA. ნეიტრალიზაციის რეაქცია: რა მიიღება მაგნიუმის ჰიდროქსიდისა და ქლორწყალბადმჟავის ურთიერთქმედებით? დაწერეთ შესაბამისი ქიმიური რეაქციის სქემა და დაასახელეთ მიღებული პროდუქტი.

.....

(საკითხი 12) 1-EXTRA. ნეიტრალიზაციის რეაქცია: რა მიიღება ნატრიუმის ჰიდროქსიდისა და ფოსფორმჟავის ურთიერთქმედებით? დაწერეთ შესაბამისი ქიმიური რეაქციის სქემა და დაასახელეთ მიღებული პროდუქტი.

.....

სავარჯიშო 4

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

(საკითხი 11) 1-EXTRA. შეავსეთ მოცემული ცხრილი ნიმუშის შესაბამისად

ელემენტი	წარმოქმნის ფუძე ოქსიდს	წარმოქმნის მჟავა ოქსიდს	შესაბამისი ოქსიდის წყალთან რეაქციის სქემა	მიღებული ნივთიერების დასახელება
C ⁴⁺	—	CO ₂	CO ₂ + H ₂ O → H ₂ CO ₃	ნახშირმჟავა
Mg ²⁺	MgO	—	MgO + H ₂ O → Mg(OH) ₂	მაგნიუმის ჰიდროქსიდი
Mn ²⁺				
Ag ⁺				
S ⁶⁺				
Al ³⁺				
N ⁵⁺				
Na ⁺				
Pb ⁴⁺				

(საკითხი 13) 2-EXTRA. შეავსეთ მოცემული ცხრილი ნიმუშის შესაბამისად:

ნაერთის დასახელება	ფორმულა	ნაერთის დასახელება	ფორმულა
სელენ (IV) ოქსიდი	SeO ₂	ალუმინის ჰიდროქსიდი	Al(OH) ₃
	CoCl ₃	ბერილიუმის ნიტრატი	
	NiSO ₄	თუთიის სულფიტი	
	HBr	სილიციუმ მჟავა	
	SO ₂	დარიშხან (V) სულფიდი	
	Ca(HCO ₃) ₂	კალიუმის ჰიდროფოსფატი	
	TiBr ₄	კალიუმის დიჰიდროფოსფატი	
	AgOH	ინდიუმის ჰიდროკარბონატი	
	BF ₃	კალციუმის ფოსფოდი	
	Cu ₂ O	ნატრიუმის ნიტრიდი	