

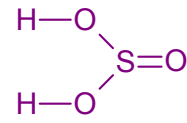
სავარჯიშო 5

სახელი და გვარი:

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

ჯგ:

(საკითხი 14 და 15) 1. განსაზღვრეთ გოგირდოვან მჟავაში მონაწილე თითოეული ელემენტების დაუანგვის ხარისხი და გამოსახეთ მისი სტრუქტურული ფორმულა.



(საკითხი 15) 2. დაასახელეთ მოცემული ნაერთები და გამოსახეთ მათი სტრუქტურული ფორმულები:

SO_2	SO_3	H_2SO_4	N_2O_5
S^{4+} O^{2-}	S^{6+} O^{2-}	H^+ S^{6+} O^{2-}	N^{5+} O^{2-}
გოგირდ (IV) ოქსიდი	გოგირდ (VI) ოქსიდი	გოგირდმჟავა	აზოტ (V) ოქსიდი

H_3PO_4	KH_2PO_4	Cl_2O_7	$NaClO_4$
H^+ P^{5+} O^{2-}	K^+ H^+ P^{5+} O^{2-}	Cl^{7+} O^{2-}	Na^+ Cl^{7+} O^{2-}
ფოსფორმჟავა	კალიუმის დიჰიდროფოსფატი	ქლორ (VII) ოქსიდი	ნატრიუმის ქლორატი

$Ba(OH)_2$	$BaSO_4$	$Pb(SO_4)_2$	$Pb(HSO_4)_2$
Ba^{2+} O^{2-} H^+	Ba^{2+} S^{6+} O^{2-}	Pb^{4+} S^{6+} O^{2-}	Pb^{2+} H^+ S^{6+} O^{2-}
ბარიუმის ჰიდროქსიდი	ბარიუმის სულფატი	ტყვია (IV) სულფატი	ტყვია (II) ჰიდროსულფატი

სავარჯიშო 5

სახელი და გვარი:

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

ჯგ:

(საკითხი 16) 1. ჩამოწერეთ მოცემული გარდაქმნის სქემის შესაბამისი ქიმიური რეაქციები (შეგიძლიათ გათანაბრების გარეშე) და დაასახელოთ თითოეული მიღებული ნივთიერება:



(საკითხი 16) 2.



(საკითხი 16) 3.

