

- რამდენი ელექტრონი აქვს ოქროს ატომს 5d ქვედონეზე:
ა) 0; ბ) 1; გ) 9; დ) 10
- ქვემოთჩამოთვლილიდან, რომელი ნაწილაკი შეესაბამება კრიპტონის ატომს გარე ელექტრონული შრის აღნაგობით:
ა) Br^- ბ) Sr^{2+} გ) Cd^{2+} დ) Y^{3+}
- ჩამოთვლილი მოლეკულებიდან რომელშია ბმის სიგრძის მნიშვნელობა მაქსიმალური?
ა) HF; ბ) HCl; გ) HI დ) სამივე მოლეკულაში ერთნაირია
- ბორის ქლორიდის მოლეკულაში ჰიბრიდიზაციის ტიპი და სავალენტო კუთხე შესაბამისად არის:
ა) sp^3 და 120° ; ბ) sp^2 და 120° ; გ) sp^3 და 109° ; დ) sp და 180°
- ქვემოთჩამოთვლილი წყვილებიდან რომელი შეესაბამება მჟავა მარილებს:
ა) NH_4NO_3 , NH_4Cl ; ბ) $CaOCl_2$, $Na_4B_2O_7$; გ) NH_4HCO_3 , KH_2PO_4 ; დ) $NaHPO_3$, KH_2PO_2
- ტემპერატურის შემცირებისას $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ რეაქციის წონასწორობა გადაინაცვლებს მარჯვნივ. ეგზოთერმულია თუ ენდოთერმული პირდაპირი რეაქცია?
ა) ეგზოთერმული; ბ) ენდოთერმული; გ) რეაქციას არ ახლავს სითბური ეფექტი.
- გამოთვლის გარეშე მიუთითეთ პროცესი, რომელიც მიმდინარეობს ენტროპიის გაზრდით:
ა) $MgO(მყ) + CO_2(ა) = 2MgO(მყ) + C(მყ)$;
ბ) $S(მყ) + O_2(ა) = SO_2(ა)$;
გ) $AgNO_3(მყ) = Ag(მყ) + O_2(ა) + NO_2(ა)$.
- რამდენი მლ წყალი უნდა ავიღოთ, რომ დავამზადოთ 120 გ ხსნარი, რომელშიც კალიუმის ქლორიდის მასური წილი იქნება 52%?
ა) 37 მლ; ბ) 57,6 მლ; გ) 12 მლ;
- რეაქციისთვის $K_2Cr_2O_7 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightarrow Cr_2(SO_4)_3 + O_2 + K_2SO_4 + H_2O$ აღმდგენელისთვის მიღებული კოეფიციენტი არის:
ა) 5; ბ) 3; გ) 10; დ) 2
- რომელი მარილის წყალხსნარის ელექტროლიზის დროს მიიღება კათოდზე წყალბადი:
ა) სპილენძის სულფატი; ბ) ვერცხლის ნიტრატი; გ) ნატრიუმის ქლორიდი

ლიტერატურა

- ცინცაძე გ., კლდიაშვილი რ., ლეჟავა ა., მანველიძე გ., მაისურაძე ნ., მამულაშვილი ა., ჯაფარიძე შ. - ზოგადი ქიმია. თბილისი - „ტექნიკური უნივერსიტეტი“. 2013. 266 გვ.
- ცინცაძე მ., მამულაშვილი ა., მანველიძე გ., მაისურაძე ნ. ზოგადი და კოორდინაციული ქიმიის ლაბორატორიული პრაქტიკუმი. თბილისი. ტექნიკური უნივერსიტეტი. 2017. 128 გვ.
- ცინცაძე მ., კუციავა ნ., მაცაბერიძე მ., გიორგაძე თ., გეგეშიძე ნ., კილასონიან. ზოგადი ქიმიის ტესტების კრებული. თბილისი, ტექნიკური უნივერსიტეტი . 2011. 88 გვ.
- წივწივაძე თ. ზოგადი, არაორგანული და კოორდინაციული ქიმია. თბილისი. ტექნიკური უნივერსიტეტი. 2013. 384 გვ.

5. ცინცაძე გ., ვ.კოკოჩაშვილი ვ., ცეცხლაძეთ. ზოგადი და არაორგანული ქიმიის კურსი, I ნაწილი. თბილისი, „განათლება“, 1988.
6. Lawrence S. Brown., Thomas A. Holme. Chemistry for Engineering Students. Second Edition. 2012.
7. Theodore L., Brown H., Eugene LEMay, Jr. Bruce E. Bursten, Catherine J. Murphy, Patrick M. Woodward-Chemistry The General Science(12th edition). 2012.
8. წიფწივაძე თ. - არაორგანულ ნაერთთა ძირითადი კლასები - „ტექნიკური უნივერსიტეტი“. 2017. 200 გვ.
9. გ.მანველიძე, ნ.მაისურაძე, ნ.ბოლქვაძე - კითხვები და პასუხები ზოგად და არაორგანულ ქიმიაში - „ტექნიკური უნივერსიტეტი“. 2015
10. ჟ.პეტრიაშვილი - ზოგადი ქიმიის სალექციო კურსი საპრეზენტაციო მასალასთან ერთად – „ტექნიკური უნივერსიტეტი“. 2013. 206 გვ.