

سوال ۱۰۴ - در تبدیل کاتیون A^{4+} به کاتیون A^+ اندازه شعاع
 د) افزایش می‌یابد. ج) کاهش می‌یابد. ب) دو برابر می‌شود. الف) نصف می‌شود.

سوال ۱۰۵ - آخرین تراز انرژی عنصر x به $2P^3$ ختم می‌شود. زاویه پیوندی در ترکیب هیدرژن دار آن چند درجه است؟
 د) ۱۲۰ ج) ۱۰۹/۲۸ ب) ۱۰۷ الف) ۹۰

سوال ۱۰۶ - کدامیک از اوربیتالهای سدیم در تشکیل پیوند موثر است؟
 د) 1S ۲P ب) 2S الف) 3S

سوال ۱۰۷ - نام آبیوپاک CaH_2 چیست؟
 د) هیدرورکلسیم ج) هیدرید کلسیم ب) دی هیدروژن کلسیم الف) کلسید هیدروژن

سوال ۱۰۸ - در مخلوط در حال تعادل $C \rightleftharpoons A + B$ غلظت C را به نصف میرسانیم، عدد K چه تغییری می‌کند؟
 د) تغییری نمی‌کند. ج) یک چهارم می‌شود. ب) دو برابر می‌شود. الف) نصف می‌شود.

سوال ۱۰۹ - اتحال کدام ماده زیر در آب با افزایش میزان بی نظمی و افزایش سطح انرژی همراه است؟
 د) اسید سولفوریک ج) کلرید آمونیم ب) آمونیاک الف) هیدروکسید سدیم

سوال ۱۱۰ - اگر درجه یونیزاسیون محلول ۱/۰ مولار اسید HA برابر ۰/۰۱ باشد، pH آن کدام است؟
 د) ۶ ج) ۵ ب) ۳ الف) ۱

سوال ۱۱۱ - ۰/۰۵ مول از یک اسید می‌تواند ۱۰۰ میلی لیتر محلول نرمال سود را خنثی نماید، ظرفیت اسید کدام است؟
 د) ۴ ج) ۳ ب) ۲ الف) ۱

سوال ۱۱۲ - کدام دو ماده زیر در محلول با یکدیگر واکنش می‌دهند؟
 BaCl₂, NaCO₃ Br, KCl CaCl₂, NaHCO₃ AgNO₃, NaF الف) برومید

سوال ۱۱۳ - در الکترولیز محلول غلیظ کدام یک از نمکهای سدیم در آند گاز اکسیژن آزاد می‌شود؟
 د) یدید ج) کلرید ب) فلورورید الف) برومید

سوال ۱۱۴ - ۰/۰۲ مول اسید هیپوفسفرو با چند مول سود خنثی می‌شود؟
 د) ۰/۸ ج) ۰/۶ ب) ۰/۴ الف) ۰/۲

سوال ۱۱۵ - وزن CO₂ حاصل از سوختن یک مول آلکان سه برابر وزن آلکان است. فرمول آن چیست؟
 د) C₃H₈ ج) CH₄ ب) C₄H₁₀ الف) C₂H₆

سوال ۱۱۶ - کدام هیدروکربن زیر بصورت دو ایزومر سیس و ترانس وجود دارد؟
 د) ۳-متیل-۱-بوتן ج) ۲-متیل-۱-بوتן ب) ۲-پنتن الف) ۱-پنتن