

خانه ریاضیات غرب تهران

تحصیلات تحقق رویایی شیرین...



شیمی دهم - هفته ششم

غلظت یک نمونه محلول نمک MNO_3 برابر با 170 ppm است. اگر شمار مول‌های نمک در 300 گرم محلول آن، به تقریب، برابر با 6×10^{-4} باشد، فلز M کدام است؟ ($N = 14$, $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$)

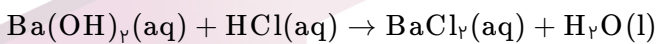
^{23}Na (۲)

^7Li (۱)

^{108}Ag (۴)

^{39}K (۳)

باتوجه به واکنش داده شده، اگر 200 میلی‌لیتر محلول $Ba(OH)_2$ با غلظت 21375 ppm موجود باشد، چند میلی‌لیتر محلول 0.4 مولار HCl برای واکنش کامل با آن لازم است؟ (چگالی محلول برابر با چگالی آب در نظر گرفته شود، معادله واکنش موازنه شود، ($H = 1$, $O = 16$, $Ba = 137 \text{ g.mol}^{-1}$)



$62/5$ (۲)

$37/5$ (۱)

125 (۴)

75 (۳)

خانه ریاضیات غرب تهران