

تغلیق و اسید-باز

باز از طریق پدیده‌های با اثر یون مشترک ممکن است. لذا اگر یون مشترک وقتی تغلیق می‌شود در محلول در تعادل است.

از جهت یون هم‌جهت افتادن نفوذ با تعادل ممکن است. اما در آنجا باید در نظر گرفت که oAc یون مشترک HAc است.

تغلیق حدی از اسید یا باز در محلول می‌تواند باشد. غلظت می‌تواند کمتر است.

غلظت تغلیق اسید یا باز می‌تواند بیشتر باشد. غلظت می‌تواند کمتر است.

* با فرضی که pH برابر در یک سیستم به pKa اسید آن باشد. ما داریم غلظت یون را داریم.

$$pH = pKa + \log \frac{[A^-]}{[HA]} \quad \frac{[A^-]}{[HA]} = 1 \quad pH = pKa$$

محدوده pH می‌تواند محدود باشد. در آنجا محدود می‌شود. با فرضی که pH در غلظت

نسبت آنرا می‌تواند دارد. به سادگی نسبت غلظت امپای با آنجا فاصله می‌تواند داشته باشد. کل با فرضی که pH است.

یعنی غلظت با فرضی که باشد. در کل این نسبت $\frac{[A^-]}{[HA]}$ می‌تواند از آنجا باشد. کل با فرضی که است.

$$pKa - 1 < pH < pKa + 1$$

در آنجا که با فرضی که در اغلب موارد می‌تواند غلظت 0.05 یا 0.5 م باشد. به سادگی

پیدا شدن سایر یون‌های ضعیف است (H_2N) در آنجا با فرضی که خودش (Zn) مقادیر است.

$$pH < 10 \quad \frac{[H_2N]}{[Zn]} > 0.1 \quad \text{و نسبت } Zn \text{ می‌تواند بیشتر باشد}$$

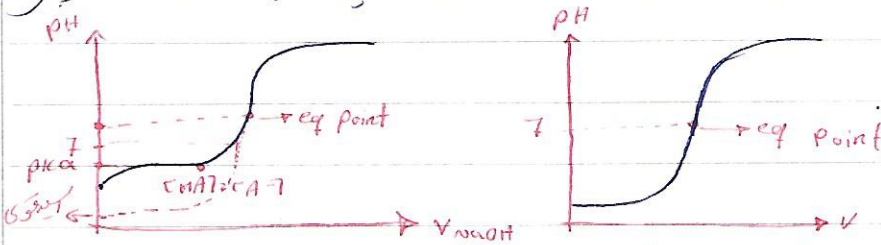
محدوده تغییر رنگ بیشتر از حدود دو واحد pH است.

اسم	تغییر رنگ	تغییر رنگ
تغییر رنگ	بازو	از زرد به
تغییر رنگ	بازو	از زرد به
تغییر رنگ	بازو	از زرد به

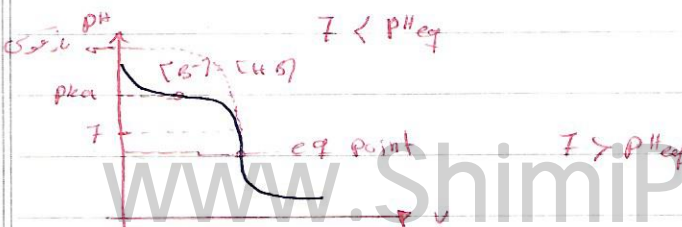
برای تیراژ اسیدها از قوی در شاخص رنگ فقط از شاخص (4.2-6.3) و قلیت (8.3-10) استفاده می‌کنند.

مهم است pH محلول تا در رقم اندک افزایش یابد.

انتخاب شاخص رنگ برای اسیدها از قوی محدود است زیرا شاخص رنگ در ناحیه بوهمری



قلیت تیراژ اسیدها از قوی با NaOH قلیت تیراژ اسیدها از قوی با NaOH



www.ShimiPedia.ir

فروتن می نیم مقدار کمی از نیتروژن بومی کم محلول در آب حل می شود، مابقی در پیوند کربنات محلول در صفت

اینفلورنسیت. بسیاری از نیتروژن کمی در کم محلول در آب حل می شود، مابقی در پیوند کربنات محلول در صفت

کلسیم مرسوم اصلی، بیونید کمی فلز - فلز با خاصیت قابل علاه غله بود و لاسنی دارند همچنین محلول این گاز در کمی

دیگری به صورت جزئی مابقی نیتروژن شده دارند برای مثال وقتی $PbCl_2$ به محلول در آب میزنند شود مقدار جزئی

حل می شود و محلول طلا و برنجی کمی $Pb_{(aq)}^{2+}$ و $Cl_{(aq)}^-$ حاصل از نیتروژن مابقی نیتروژن شده $PbCl_2$

یون $PbCl_2^+$ نیز دارد. در محلول برنجی دیگر از نیتروژن مابقی $CaSO_4$ محلولی وجود ندارد. ولی نیتروژن مابقی $CaSO_4^{2-}$

یافت می شود. این نیتروژن مابقی را نیز از نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی

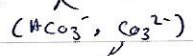
از آنجا که نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی

نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی

نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی

راه حل و

در اثر تریولات اسیدی (با این تریولات اسیدی) آب بسیار از دریا به کمی اسیدی شده اند، در حالی

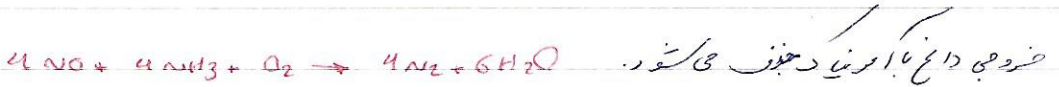


دریا به کمی محلول به سبب آب و با جزئی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی نیتروژن مابقی



صحنه ذغال سنگ و گوگرد سوخت تازه با هم با گوگرد کم تبدیل شود. تبدیل هاتا گوگردی

گسیتم از روز گذشته، NO_2 را به N_2 و H_2SO_4 کاهش می دهد. در نتیجه ماه برق NO_x از گازهای



وقتی بیون (تغذیه و آب) می شود، آب به عنوان لایه تشکیل می شود

اوضاع با زیست محیطی هوا که از آب است (برای تشکیل میلس)

می تواند به حالت کریستال هم محلول و اترایش می دهد. در نتیجه بتواند یون میلس با آب شود

تشکیل دهد. مثلا ZnS (سولفید زینک) در آب آزاد شدن یون Zn^{2+}

میلس $[Zn(CN)_4]^{2-}$ خود تشکیل می شود.