



182F

نام :

نام خانوادگی :

محل امضاء :



اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود.
امام خمینی (ره)

صبح جمعه

۹۲/۱۲/۱۶

دفترچه شماره (۱)

جمهوری اسلامی ایران
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری
سازمان سنجش آموزش کشور

آزمون ورودی دورهای دکتری (نیمه مرکز) داخل سال ۱۳۹۳

مهندسی معدن (۳)

فرآوری مواد معدنی (کد ۲۳۳۷)

مدت پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سؤال: ۴۵

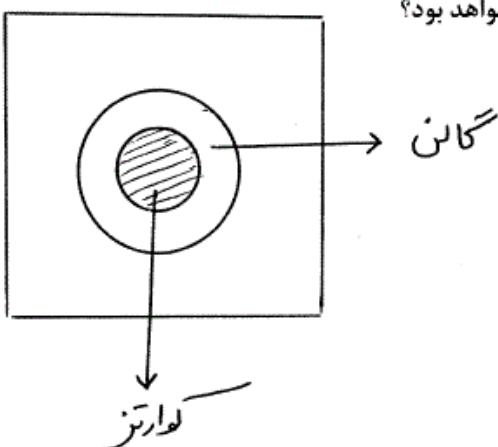
عنوان مواد امتحانی، تعداد و شماره سوالات

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره
۱	مجموعه دروس تخصصی (فلوتاسیون - کانه‌آرانی پیشرفته، هیدرومکانورزی)	۴۵	۱	۴۵

اسفندماه سال ۱۳۹۲

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی باشد.



-۱ وضعیت قطعه داده شده در فلوتواسیون معکوس و در حضور آمین چگونه خواهد بود؟

- (۱) به بخش شناور منتقل می‌شود.
- (۲) بستگی به طول زنجیر آمین دارد.
- (۳) بستگی به وزن مولکولی کلکتور دارد.
- (۴) به بخش باطله (غیرشناور) منتقل می‌شود.

-۲ در شناورسازی گالن با گزاناتها، معمولاً لایه آبران:

- (۲) دی گرانتوژن است.
- (۴) لایه آبرانی در سطح تشکیل نمی‌شود.
- (۳) لایه پوششی PbSO_4 است.

-۳ کدام یک از موارد زیر در مورد IEP (نقاط هم الکتریکی) صحیح است؟

- (۱) pH خاصی که در آن کانی هیچ بار سطحی ندارد.
- (۲) pH خاصی که در آن بارهای منفی در سطح کانی غالباند.
- (۳) pH خاصی که در آن تعداد بارهای منفی و مثبت کانی برابر است.
- (۴) pH خاصی که در آن بارهای مثبت در سطح کانی غالباند.

-۴ در معادله « $T_{SA} \geq T_{SW} + T_{AW}$ »، T_{SA} ، T_{SW} و T_{AW} به ترتیب کشش سطحی فصل مشترک بین جامد - هوا، جامد - آب و هوا - آب می‌باشد. این معادله نشان دهنده چه پدیده‌ای است؟

- (۲) زاویه تماس صفر درجه و آب گریزی مطلق
- (۴) زاویه تماس 180° درجه و آب گریزی مطلق

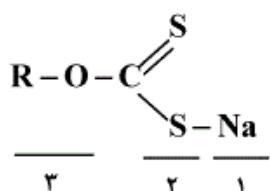
-۵ معادله داده شده ارتباط بین اتصال کانی به حباب هوا، زاویه تماس و کشش سطحی و یا انرژی سطحی را نشان می‌دهد.

$$W_{SA} = Y_{WA} (1 - \cos \theta)$$

اگر کشش سطحی 70 دین بر سانتی‌متر و زاویه تماس 30 درجه باشد، نیروی اتصال معادل چند $\frac{\text{erg}}{\text{cm}^2}$ است؟

- (۱) صفر
- (۲) $9/38$
- (۳) 35
- (۴) 70

-۶ گستردگی شیمیایی یک کلکتور آنیونی مطابق شکل داده شده است.



-۷ کدام یک از بخش‌های داده شده بخش جامد دوست کلکتور است؟

- (۱) $2/2$
- (۴) قابل تفکیک نیست.
- (۳) $3/3$

- ۷ در فعالسازی اسمیت زوئیت که در دو مرحله صورت می‌گیرد، لایه سطحی اسمیت زوئیت در مرحله اول چه ترکیبی دارد؟
- Na₂S (۲) Zn(OH)_۲ (۱)
CuS (۴) ZnS (۳)
- ۸ در چه شرایطی از سیلیکات سدیم به عنوان متفرق کننده در فلوتاسیون استفاده می‌شود؟
- (۱) کاهش نرمه پوشی سطوح ذرات
(۲) افزایش نرمه پوشی سطوح ذرات
(۳) وقتی هدف متفرق کردن مواد شیمیایی در پالپ باشد.
نقطه بار صفر یک کانی (ZPC) در pH = ۶ قرار گرفته است در چه شرایطی در pH = ۳ با کلکتور کاتیونی می‌توان این کانی را شناور کرد؟
- (۱) با تزریق یون‌های منفی
(۲) با تزریق یون‌های مثبت
(۳) در همین شرایط کانی شناور می‌شود.
 محل قرارگیری پتانسیل زتا کجاست؟
- (۱) در سطح کانی می‌باشد.
(۲) در سطح دو لایه‌ای الکتریکی است.
(۳) بر روی صفحه بشش است.
بار ذرات در آب معمولی
- ۹ (۱) منفی است
(۲) بی‌بار است
(۳) مثبت است
- ۱۰ سیلوبیت با کدام کلکتور شناور می‌شود؟
- (۱) اولنات
(۲) گرنات
(۳) آمین
- ۱۱ کانی‌های پیریت و گالن به ترتیب به کدام یک از مواد شیمیایی برای بازداشت حساسیت بیشتری دارند؟
- (۱) سولفات و سیانید سدیم
(۲) سولفید و سیانید سدیم
(۳) سیانید و سولفید سدیم
- ۱۲ محصول گزانتات در حضور گالن در pH = ۷
- (۱) بستگی به Eh دارد.
(۲) بستگی به ابعاد ذرات دارد.
(۳) دی گزننتوزن است.
- ۱۳ چرا سطح کوارتز در حالت طبیعی آب‌پذیر است؟
- (۱) صرفاً به علت پیوند یونی
(۲) به علت وجود نیروهای پراکنده (Dispersion)
(۳) به علت وجود نیروهای پراکنده (Dispersion)
- ۱۴ کدام گزینه تغییرات بازیابی (V_R) را نسبت به تغییرات در عیار محصولات (V_f, V_c, V_t) بیان می‌کند؟

$$V_R = V_f + V_c + V_t \quad (۱)$$

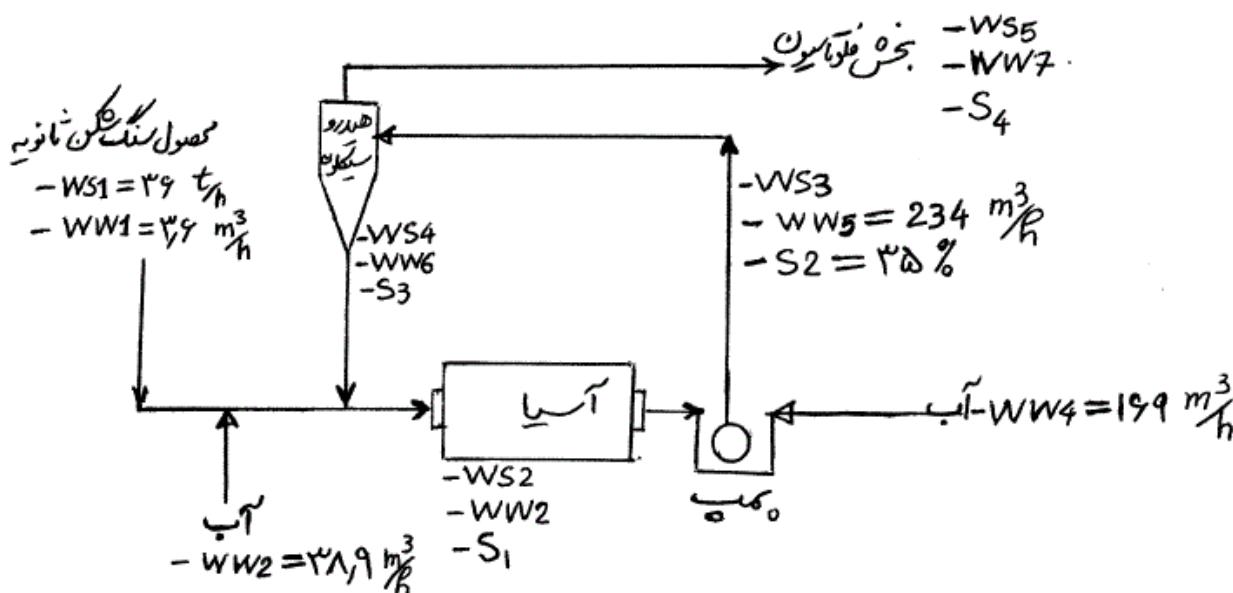
$$V_R = \left(\frac{\partial R}{\partial f} \right)^r \cdot V_f + \left(\frac{\partial R}{\partial c} \right)^r \cdot V_c + \left(\frac{\partial R}{\partial t} \right)^r \cdot V_t \quad (۲)$$

$$V_R = \left(\frac{\partial R}{\partial f} \right) \cdot V_f + \left(\frac{\partial R}{\partial c} \right) \cdot V_c + \left(\frac{\partial R}{\partial t} \right) \cdot V_t \quad (۳)$$

$$V_R = \left(\frac{\partial R}{\partial f} \right) \cdot (V_f)^r + \left(\frac{\partial R}{\partial c} \right) \cdot (V_c)^r + \left(\frac{\partial R}{\partial t} \right) \cdot (V_t)^r \quad (۴)$$

** با توجه به اطلاعات داده شده در زیر به سؤالات ۱۷، ۱۸، ۱۹ و ۲۰ پاسخ دهید.

- در مدار آسیا مطابق شکل نماد WS دبی جامد بر حسب تن بر ساعت، WW دبی آب بر حسب مترمکعب بر ساعت و S درصد جامد پالپ است. ابتدا به محصول سنگ‌شکن ثانویه آب اضافه شده (WW_۲) و وارد آسیا می‌شود. خروجی آسیا نیز رقیق شده (WW_۴) و توسط پمپ به هیدروروسیکلون تغذیه می‌شود. سرریز هیدروروسیکلون به بخش فلوتواسیون و ته ریز آن برای رسیدن به ابعاد موردنظر مجدد وارد آسیا می‌شود.



-۱۷

درصد جامد پالپ در سرریز هیدروروسیکلون (S_4) کدام است؟

(۱) ۲۵
(۲) ۲۰
(۳) ۱۴/۶
(۴) ۱۰

-۱۸

دبی تناز جامد ورودی به هیدروروسیکلون ($WS_۲$) بر حسب تن بر ساعت کدام است؟

(۱) ۳۶
(۲) ۶۵
(۳) ۹۰
(۴) ۱۲۶

-۱۹

درصد جامد پالپ در داخل آسیا ($S_۱$) کدام است؟

(۱) ۵۰
(۲) ۶۰
(۳) ۶۶
(۴) ۷۰

-۲۰

بار در گردش چند درصد است؟

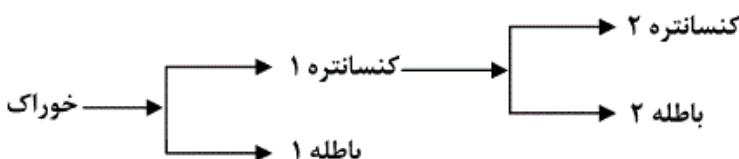
(۱) ۲۵
(۲) ۵۰
(۳) ۱۰۰
(۴) ۲۵۰

-۲۱

کدام مدار زیر برای یک وسیله پر عیارسازی واسطه سنگین مناسب‌تر است؟

(۱) آسیای گلوله‌ای، واسطه سنگین، آسیای میله‌ای، هیدروروسیکلون
(۲) آسیای میله‌ای، واسطه سنگین، آسیای گلوله‌ای، هیدروروسیکلون
(۳) سنگ‌شکنی، آسیای خودشکن، آسیای میله‌ای، واسطه سنگین
(۴) سنگ‌شکن، واسطه سنگین، آسیای خودشکن، آسیای میله‌ای هیدروروسیکلون

- ۲۲ دو برابر شدن بار در گرددش در یک مدار آسیا:
- (۱) ابعاد محصول نهایی را نصف می‌کند.
 - (۲) زمان ماند ذرات در داخل آسیا را دو برابر می‌کند.
 - (۳) زمان ماند ذرات در داخل آسیا را تغییر می‌دهد.
 - (۴) بر ابعاد محصول نهایی آن مدار تأثیری ندارد.
- ۲۳ یکی از مشکلات در عملیات کانه‌آرایی تهیه نمونه معرف است، معمولاً برای رفع این مشکل در رابطه Gy ، کدام حالت صحیح است؟
- (۱) از ابعاد ریزتر وزن بیشتری نمونه‌برداری می‌شود.
 - (۲) از ابعاد درشت‌تر وزن بیشتری نمونه‌برداری می‌شود.
 - (۳) ابعاد ذرات در وزن نمونه لازم دارای تأثیر توان ۱ می‌باشد.
 - (۴) ابعاد ذرات در وزن نمونه لازم دارای تأثیر توان ۲ می‌باشد.
- ۲۴ کدام رابطه «کارآیی جدایش» را تعریف می‌کند. (SE , R_v و R_g به ترتیب کارآیی جدایش، بازیابی کانی با ارزش در کنسانتره و بازیابی گانگ در کنسانتره می‌باشند).
- $$SE = R_v + R_g \quad (۲)$$
- $$SE = \frac{R_v}{R_g} \quad (۴)$$
- $$SE = R_v - R_g \quad (۱)$$
- $$SE = R_v \times R_g \quad (۳)$$
- ۲۵ اگر S و $dp.ds$ به ترتیب چگالی جامد، چگالی پالپ و درصد جامد در پالپ باشد، کدام عبارت صحیح است؟
- $$S = \frac{ds(dp-1)}{dp(ds-1)} \quad (۲)$$
- $$S = \frac{dp(ds-1)}{ds(dp-1)} \quad (۱)$$
- $$S = \frac{ds(ds-1)}{dp(dp-1)} \quad (۴)$$
- $$S = \frac{dp(dp-1)}{ds(ds-1)} \quad (۳)$$
- ۲۶ در یک واحد پر عیارسازی، خوراک، کنسانتره و باطله به ترتیب دارای عیارهای ۲، ۴۰ و ۳/۰ درصد از فلز بالارزش است. با فرض آنکه واریانس اندازه‌گیری عیارهای فوق الذکر متفاوت باشند، آنگاه در محاسبه واریانس بازیابی، بالاترین ضرایب واریانس‌های عیارها به ترتیب کدام حالت زیر است؟
- (۱) کنسانتره، باطله، خوراک
 - (۲) کنسانتره، خوراک، باطله
 - (۳) خوراک، کنسانتره، باطله
 - (۴) باطله، خوراک، کنسانتره
- ۲۷ در کدام گزینه روش جدایش کانی‌ها از همدیگر براساس خواص سطحی کانی‌ها بنا شده است؟
- (۱) الکتریکی
 - (۲) مغناطیسی
 - (۳) فلوتواسیون و الکتریکی
- ۲۸ اگر مدار فلوتواسیون زیر را داشته باشیم:

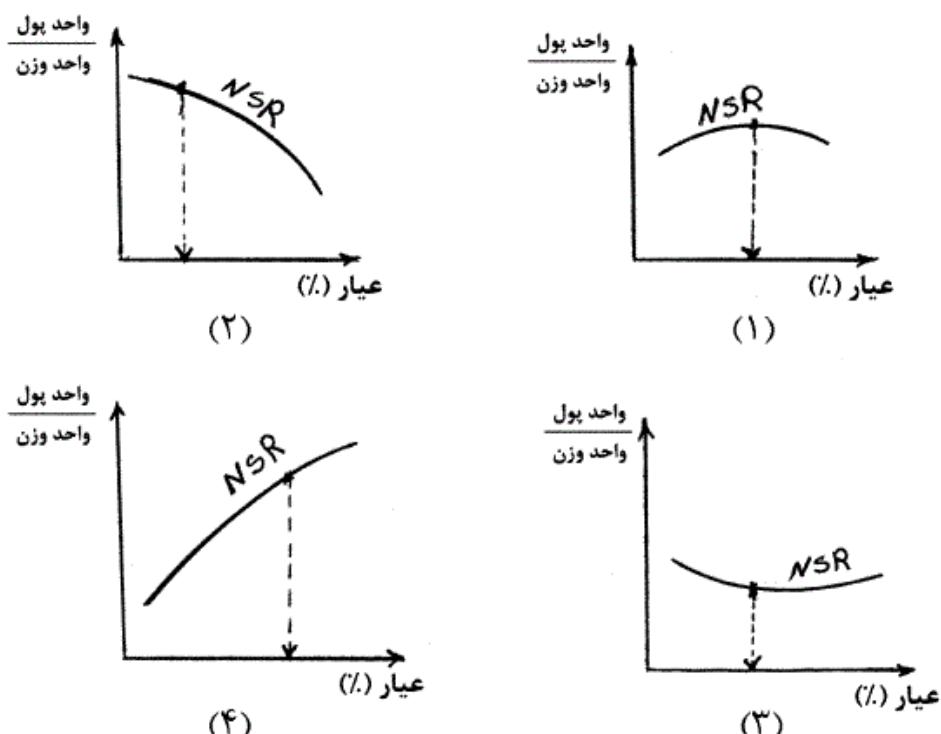


براساس رابطه Frew & smith (1983) تعداد حداقل شاخه‌هایی که باید نمونه‌برداری شوند، کدام است؟

- (۱) ۳
- (۲) ۵
- (۳) ۷
- (۴) ۹

-۲۹

کدام گزینه رابطه بین عیار بهینه و NSR را نشان می‌دهد؟



-۳۰

جدایش ذرات ریزتر از $10\text{ }\mu\text{m}$ با بشر تهنشیینی (یا سطل نرم‌گیری) در محیط آرام ۹ ساعت زمان برده است. تحت شرایط مشابه زمان لازم برای جدایش ذرات ریزتر از $30\text{ }\mu\text{m}$ میکرون چند ساعت خواهد بود؟

(۱) ۱

(۲) ۲

(۳) ۱۵

(۴) ۲۷

(۱) ۱

(۲) ۲

(۳) ۱۵

(۴) ۲۷

-۳۱

بازیابی اسید سولفوریک با استفاده از کدام یک از حلال‌های آلی زیر انجام می‌شود؟

(۱) اترها

(۲) استرها

(۳) الکل‌ها

(۴) کتون‌ها

(۱) اترها

(۲) استرها

(۳) الکل‌ها

(۴) کتون‌ها

-۳۲

در استخراج حلالی بریلیوم کدام یک از یون‌های زیر به خلوص بریلیوم کمک می‌کند؟

(۱) آلمینیوم

(۲) فلورید

(۳) آهن ۲

(۴) آهن ۳

(۱) آلمینیوم

(۲) فلورید

(۳) آهن ۲

(۴) آهن ۳

-۳۳

استخراج اورانیوم با اسید مونوالکیل فسفریک با کدام یک از مکانیزم‌های زیر صورت می‌گیرد؟

(۱) تبادل آنیونی

(۲) تبادل کاتیونی

(۳) کی لیت شدن

(۴) انتقال زوج یون

(۱) آنیونی

(۲) کاتیونی

(۳) کی لیت شدن

(۴) انتقال زوج یون

-۳۴

کاهش یونی نیکل با کدام یک از مواد زیر امکان‌پذیر است؟

(۱) هیدروژن

(۲) هیدرایزن

(۳) منواکسید کربن

(۴) هیپوفسفیت

(۱) هیدروژن

(۲) هیدرایزن

(۳) منواکسید کربن

(۴) هیپوفسفیت

-۳۵

برای یک کانسینگ اکسیدی مس با عیار تقریبی چهار درصد مس و ذخیره تقریبی ۱ میلیون تن که به راحتی استخراج

می‌شود، کدام یک از روش‌های لیچینگ را پیشنهاد می‌کنید؟

(۱) همزی

(۲) درجا

(۳) هیپ

(۴) حوضچه‌ای

(۱) همزی

(۲) درجا

(۳) هیپ

(۴) حوضچه‌ای

-۳۶

استریپ اورانیوم از TBP چگونه انجام می‌شود؟

(۱) با آب

(۲) با سود سوزآور

(۳) با اسید سولفوریک

(۴) با هیدروکسید آمونیوم

(۱) با آب

(۲) با سود سوزآور

(۳) با اسید سولفوریک

(۴) با هیدروکسید آمونیوم

-۳۷

انحلال طلا در سیانیدسدیم چه نوع فرایندی است؟

(۱) فیزیکی

(۲) شیمیابی

(۳) فیزیکی - شیمیابی

(۴) اکسایش - کاهش

- ۳۸- بوکسیت حاوی گیبسیت نسبت به بوکسیت‌های حاوی بوهمیت و دیاپپور در دمای و غلظت سود سوز آور حل می‌شوند.
- (۱) بالاتر - بیشتر (۲) بالاتر - کمتر (۳) پایین‌تر - کمتر (۴) پایین‌تر - بیشتر
- ۳۹- قدرت یونی محلول حاوی طلا چه نسبتی با جذب طلا بر روی کربن فعال دارد؟
- (۱) نسبتی ندارد. (۲) نسبت عکس دارد. (۳) نسبت مستقیم دارد. (۴) در شرایطی نسبت عکس و در شرایطی نسبت مستقیم دارد.
- ۴۰- لیچینگ تیتانیم و آهن موجود در ایلمنیت با دما چه رابطه‌ای دارد؟
- (۱) لیچینگ هر دو فلز نسبت مستقیم با دما دارند. (۲) لیچینگ هر دو فلز نسبت معکوس با دما دارند. (۳) لیچینگ تیتانیم نسبت مستقیم و لیچینگ آهن نسبت معکوس دارد. (۴) لیچینگ تیتانیم نسبت معکوس و لیچینگ آهن نسبت مستقیم دارد.
- ۴۱- ضریب توزیع دو ماده A و B در روش SX برابر با 10^1 و ۱ است. در شرایط $\frac{V_a}{V_o}$ عامل غنی سازی (E) چقدر است؟
- (۱) ۱/۸ (۲) ۱/۱ (۳) ۲ (۴) ۲/۳
- ۴۲- مکانیزم استخراج طلا از محیط کلریدی با دی بوتیل کربیتول (DBC) چگونه است؟
- (۱) کی لیت شدن (۲) تبادل آنیونی (۳) تبادل کاتیونی (۴) انتقال زوج یون
- ۴۳- ترتیب ضریب توزیع سدیم و سزیم و پتاسیم در روش SX پس از هیدراسیون چگونه است؟
- (۱) $K > Na > Cs$ (۲) $Cs < Na < K$ (۳) $Na > K > Cs$ (۴) $Na < K < Cs$
- ۴۴- pH مناسب برای جذب اورانیوم از محلول‌های لیچ سولفاتی بر روی رزین کدام است؟
- (۱) $< 1/5$ (۲) ۵ (۳) $2-2/5$ (۴) > 6
- ۴۵- سرعت انحلال نقره در غلظت‌های پایین سیانید سدیم
- (۱) کاهشی است. (۲) ثابت است. (۳) مستقل از فشار اکسیژن است.