



F

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
دوره‌های دکتری (نیمه مرکز) داخل
سال ۱۳۹۳

مهندسی محیط زیست (۲)
آب و فاضلاب (کد ۲۴۴۲)

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 (ریاضیات عمومی ۱ و ۲ و معادلات دیفرانسیل - آب و فاضلاب)	۴۵	۱	۴۵

اسفندماه سال ۱۳۹۲

این آزمون نمره منفی دارد.

استفاده از ماشین حساب مجاز نمی باشد.

فرض کنید $z = 2e^{\frac{\pi i}{6}}$. مساحت مستطیل محصور بین نقاط z , \bar{z} , $-z$ و $-\bar{z}$ کدام است؟ -۱

- ۲ (۲) $\sqrt{2}$
۴ (۴) $4\sqrt{3}$ (۳)

..... به ترتیب و سریهای $\sum_{n=1}^{\infty} \frac{z^n}{n!}$, $\sum_{n=1}^{\infty} (\sqrt[n]{n}-1)^n$ می باشند. -۲

- (۱) همگرا- همگرا
(۳) واگرا- همگرا
(۴) واگرا- واگرا

برابر است با: $\lim_{x \rightarrow +\infty} \frac{\int_x^{x+\Delta x} (1+\frac{1}{t})^t dt}{x}$ مقدار -۳

- e (۲) (۱)
 Δe (۴) $4e$ (۳)

مقدار انتگرال $\int_1^e (\ln x)^3 dx$ کدام است؟ -۴

- $3-e$ (۲) $3-2e$ (۱)
 $e-3$ (۴) $6-2e$ (۳)

کدام است؟ $\lim_{n \rightarrow +\infty} \frac{\sum_{k=1}^n \sqrt{(n+k)(n+k+1)}}{n^2}$ مقدار -۵

- ۱ (۲) $\frac{1}{2}$ (۱)
۲ (۴) $\frac{3}{2}$ (۳)

کدام گزینه در مورد صحیح است؟ $\lim_{(x,y) \rightarrow (0,0)} \frac{\sin(x^3+y^3)}{x^3+y^3}$ -۶

- ۱ (۲) وجود ندارد
۱ (۴) $\frac{1}{2}$ (۳)

فرض کنید $r(t) = ((1+t^2)^t, \cosh(t-t))$ که در آن $t > 0$. احناء این -۷

منحنی در $t=1$ برابر است با:

- | | |
|------------------------------|------------------------------------|
| $\frac{1}{t(1+\ln t)^2}$ (۲) | $\frac{1}{\lambda(1+\ln t)^2}$ (۱) |
| $\frac{1}{t(1+\ln t)^3}$ (۴) | $\frac{1}{\lambda(1+\ln t)^3}$ (۳) |

-۸ معادله صفحه مماس بر رویه $\sin(xyz) - \sin(x+y+z) = 1$ در نقطه

$$\text{کدام است? } \frac{\pi}{2}, 2\pi$$

$$y = \circ \quad (۲) \qquad x = \circ \quad (۱)$$

$$x + y + z = -\frac{3\pi}{2} \quad (۴) \qquad x = \frac{2}{\pi} \quad (۳)$$

-۹ کدام گزینه در مورد انتگرال دو گانه

$$\int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \frac{dxdy}{\sqrt{(1+x^2+y^2)^3}}$$

صحیح است؟

$$(۱) \text{ واگرا به } +\infty \text{ است.} \quad (۲) \text{ همگرا به } \frac{\pi}{2} \text{ است.}$$

$$(۳) \text{ همگرا به } \pi \text{ است.} \quad (۴) \text{ همگرا به } 2\pi \text{ است.}$$

-۱۰ فرض کنید C منحنی $x^4 + y^4 = 1$ و $y \geq 0$ باشد که در جهت مثلثاتی در نظر

$$\int_C (e^x \cos y) dx - (e^x \sin y) dy \text{ کدام است. مقدار}$$

$$\frac{1}{e} - e \quad (۲) \qquad (۱)$$

$$e + \frac{1}{e} \quad (۴) \qquad 2\pi \quad (۳)$$

-۱۱ جواب عمومی معادله دیفرانسیل $(xy^3 - y^3 - x^2 e^x)dx + 3y^2 xdy = 0$

کدام است؟

$$y^3 = \frac{x}{2} e^x + cxe^{-x} \quad (۲) \qquad xy^3 = \frac{1}{2} e^x + ce^{-x} \quad (۱)$$

$$y^3 = \frac{1}{2} e^x + ce^{-x} \quad (۴) \qquad y^3 = xe^x + cxe^{-x} \quad (۳)$$

-۱۲ جواب عمومی معادله دیفرانسیل $(x+2)^2 \frac{dy}{dx} - (x+2) \frac{dy}{dx} + y = 4$

است؟

$$y = c_1(x+2) + c_2(x+2)^2 + 4 \quad (۱)$$

$$y = c_1(x+2) + c_2(x+2) \ln(x+2) \quad (۲)$$

$$y = c_1(x+2)^2 + c_2(x+2)^2 \ln(x+2) + 4 \quad (۳)$$

$$y = c_1(x+2) + c_2(x+2) \ln(x+2) + 4 \quad (۴)$$

-۱۳ جواب عمومی معادله دیفرانسیل

$$x \frac{d^2y}{dx^2} - (2x+1) \frac{dy}{dx} + (x+1)y = (x^2 + x - 1)e^{rx}$$

$$y = c_1 x e^{rx} + c_2 e^{rx} + x e^{rx} \quad (۲) \qquad y = c_1 x e^{rx} + c_2 e^x + x^r e^{rx} \quad (۱)$$

$$y = c_1 x^r e^x + c_2 e^x + x^r e^{rx} \quad (۴) \qquad y = c_1 x^r e^x + c_2 e^x + x e^{rx} \quad (۳)$$

-۱۴ $y'(t) + 2y(t) + \int_0^t y(x)dx = 0, y(0) = 1$ جواب معادله انتگرالی $y(t)$ کدام است؟

(۱) $e^{-t}(2+t)$ (۲) $e^{-t}(1-t)$

(۳) $e^t(2+t)$ (۴) $e^t(1-t)$

-۱۵ در مسئله مقدار اولیه $\begin{cases} y'' = 16y_2, y''_2 = 16y_1 \\ y_1(0) = 2, y'_1(0) = 12, y_2(0) = 6, y'_2(0) = 4 \end{cases}$ مقدار $y_1(t)$ کذا است؟

(۱) $\frac{3}{2}\cosh(4t) + 2\sinh(4t) + \frac{1}{2}\cos(4t) + \sin(4t)$

(۲) $\frac{5}{2}\cosh(4t) + 2\sinh(4t) - \frac{1}{2}\cos(4t) + \sin(4t)$

(۳) $4\cosh(4t) + 2\sinh(4t) - 2\cos(4t) + \sin(4t)$

(۴) $6\cosh(4t) + 2\sinh(4t) - 4\cos(4t) + \sin(4t)$

-۱۶ اکثر قارچ‌ها هستند و قادرند در pH و نیتروژن محیط رشد نمایند.

(۱) بی‌هوایی - زیاد - کم - زیاد

(۲) هوایی - کم - کم - زیاد

(۳) هوایی - کم - کم

-۱۷ شرایط مناسب برای رشد و تکثیر باکتری‌های احیا کننده سولفات چیست؟

(۱) باکتری‌های احیا کننده سولفات در دمای بیش از ۱۵ درجه سانتی‌گراد و عدم حضور اکسیژن و نیترات رشد می‌کنند.

(۲) باکتری‌های احیا کننده سولفات در دمای کمتر از ۱۵ درجه سانتی‌گراد و حضور اکسیژن و نیترات رشد می‌کنند.

(۳) باکتری‌های احیا کننده سولفات در دمای کمتر از ۱۵ درجه سانتی‌گراد و حضور اکسیژن و عدم حضور نیترات رشد می‌کنند.

(۴) باکتری‌های احیا کننده سولفات در دمای بیشتر از ۱۵ درجه سانتی‌گراد و حضور نیترات و عدم حضور اکسیژن رشد می‌کنند.

-۱۸ شرایط مناسب برای رشد باکتری‌های تولید کننده متان چیست و چه نوع باکتری‌هایی هستند؟

(۱) باکتری‌های تولید کننده متان مزووفیلیک هستند و در pH اسیدی فعال می‌باشند.

(۲) باکتری‌های تولید کننده متان ترموفیلیک هستند و در pH بازی فعال می‌باشند.

(۳) باکتری‌های تولید کننده متان هم ترموفیلیک و هم مزووفیلیک هستند و در pH خنثی فعال می‌باشند.

(۴) اغلب باکتری‌های تولید کننده متان هم ترموفیلیک و هم مزووفیلیک بوده و در pH اسیدی و بازی فعالیت دارند.

-۱۹

چربی در تصفیه خانه فاضلاب شهری چه نوع لجنی درست کرده و چگونه حذف می‌شود؟

۱) لجن اولیه توسط میکروارگانیزم‌های میکروتریکس و آکتنومیست تشکیل شده و با هوادهی در دانه‌گیرها حذف می‌شود.

۲) لجن شناور توسط میکروارگانیزم‌های آکتنومیست و روتیفر تشکیل شده و با هوادهی در حوض تهشینی اولیه حذف می‌شود.

۳) لجن ثانویه توسط میکروارگانیزم‌های میکروتریکس و آکتنومیست تشکیل شده و با هوادهی در حوض هوادهی کاهش می‌یابد.

۴) لجن حجیم توسط میکروارگانیزم‌های میکروتریکس و آکتنومیست تشکیل شده و با هوادهی در دانه‌گیرها کاهش می‌یابد.

در راکتور بستر لجن -۲۰

۱) در بخش رویی و تجمع بیومس در بخش زیرین توسط باکتری‌های استات سازو میکروارگانیزم‌های تولید کننده متان صورت می‌گیرد.

۲) در صورت وجود کلسیم کمتر از $\frac{mg}{L} 70^{\circ}$ به دلیل تشکیل رسوب کربنات کلسیم میکروارگانیزم‌های تولید کننده متان بدون نیاز به مصالح بستر به صورت دانه‌های متراکم یا فلوک رشد می‌کنند.

۳) تجمع بیومس در بخش رویی جایی که بستر لجن وجود دارد توسط باکتری‌های استات ساز و میکروارگانیزم‌های تولید کننده متان صورت می‌گیرد.

۴) در صورت وجود کلسیم کمتر از $\frac{mg}{L} 70^{\circ}$ با مصرف دی اکسید کربن توسط باکتری‌های تولید کننده متان به دلیل تشکیل رسوب کربنات کلسیم تجمع بیومس در لوله‌ها انجام شده و منجر به گرفتگی می‌شود.

رنگ قرمز و سفید شیری به ترتیب در رنگ سطح بستر مصالح صافی چکنده در تصفیه خانه فاضلاب نشانه چیست و منجر به چه مسائلهای خواهد شد؟ -۲۱

۱) رشد باکتری گوگردی و کمبود اکسیژن

۲) رشد دیاتومه و قارچ فوساریوم، خطر گرفتگی بستر

۳) رشد قارچ آسپرژیلوس، قارچ پنی‌سیلیوم، خطر گرفتگی بستر

۴) رشد باکتری گوگردی و قارچ فوساریوم، کمبود اکسیژن و خطر گرفتگی بستر روش هارדי کراس در آنالیز شبکه آبرسانی بر مبنای کدام یک از موارد زیر استوار است؟ -۲۲

۱) سعی‌های متوالی

۲) سعی‌های متوالی و شرایط اقتصادی

۳) سعی‌های متوالی و صرف زمان زیاد

۴) سعی‌های متوالی، شرایط اقتصادی و صرف زمان زیاد کدام یک مناسب‌ترین روش برای آنالیز سیستم شبکه آبرسانی با لوله‌های باریک و بلند هستند؟ -۲۳

۱) روش دایره‌ای

۲) روش اکتریکال

۳) روش لوله جایگزین

۴) روش هارדי کراس

-۲۴ با داده‌های زیر حجم حوضچه هوادهی و بار نهایی BOD_5 در فرآیند لجن فعال

به ترتیب از راست به چپ چند متر مکعب و $\frac{kgBOD}{m^3 \cdot d}$ می‌باشند؟

$$Q = 0.3 \frac{m^3}{sec}$$

$$BOD_5 = 7000 \frac{kg}{d}$$

$$BOD_5 \text{ loading rate} = 1/2 \frac{kgBOD_5}{m^3 \cdot d}$$

ساعت ۷ = زمان هوادهی

۲/۲ ، ۶۰۳۰ (۲)

۱/۲ ، ۷۸۰۰ (۴)

۱۲ ، ۵۸۳۳ (۱)

۰/۹۲ ، ۷۵۶۰ (۳)

-۲۵ براساس نتایج به دست آمده از یک پایلوت مقدار k_s ، k ، y ، k_d محاسبه

شده است، لذا مقدار μ_{max} چند d^{-1} است؟

$$k_d = 0.04d^{-1}$$

$$y = 0.62$$

$$k = 4/2d^{-1}$$

$$k_s = 28 \frac{mg}{L}$$

۲/۶ (۲) ۱۷/۳۶ (۱)

۰/۰۲۴ (۴) ۱/۷ (۳)

-۲۶ در کدام یک از فرآیندهای تصفیه زیر کنده شدن تووده بیولوژیک صورت

نمی‌گیرد

(۲) فیلتر چکنده

RBC (۱)

(۳) فیلتر غیر هوازی جریان رو به پایین (۴) فیلتر غیر هوازی جریان رو به بالا

-۲۷ کدام یک از فرآیندهای تصفیه فاضلاب لجن بیشتری تولید می‌کند؟

(۱) نیزار (۲) UASB

(۳) فیلتر چکنده (۴) لجن فعال نهرگونه

-۲۸ کدام نحوه تشخیص راکتور بی‌هوازی که به مرحله راهاندازی رسیده است صحیح

می‌باشد؟

(۱) تولید گاز متان (۲) تولید گاز متان و H_2S

(۳) تولید بیومس و H_2S (۴) تولید قلیائیت و NH_3

-۲۹ در عملکرد صافی تند کدام یک از فرآیندهای زیر تأثیر کمتری دارد؟

(۱) عملکرد متابولیسم بیولوژیکی (۲) عملکرد تغییرات الکترولیتی

(۳) عملکرد مکانیکی، عملکرد ته نشینی (۴) عملکرد ته نشینی، عملکرد الکترولیتی

- ۳۰ بار بر روی لوله فاضلابرویی که عرض ترانشه آن $1/5$ متر، عمق خاک روی آن $2/75$ متر و جنس مصالح ماسه نم دار باشد، کدام است؟ (با فرض اینکه وزن ماسه نم دار برابر 25 کیلوگرم بر متر مکعب و C برابر با $1/5$ است).

$$\frac{4556}{m^2} \quad (2) \quad \frac{kg}{m} \quad (1)$$

$$6834 \frac{kg}{m^2} \quad (4) \quad 6834 \frac{kg}{m} \quad (3)$$

- ۳۱ در فاضلابرو تخم مرغی با ضریب مانینگ $13^0/0$ ، قطر یک متر، شیب Q_{full}

$$\frac{m^3}{s} \quad (1) \quad \frac{m^3}{sec} \quad (2)$$

$$0/59 \quad (2) \quad 0/41 \quad (1)$$

$$3/44 \quad (4) \quad 1/2 \quad (3)$$

- ۳۲ در صورتی که سطح آب زیر زمینی بالاتر از کف فاضلابرو باشد مقدار نشت آب در شباهن روز برای هر کیلومتر از طول لوله چند متر مکعب است؟

$$15-85 \quad (1) \quad 15-30 \quad (2)$$

$$30-120 \quad (4) \quad 40-150 \quad (3)$$

- ۳۳ صفحات فرضی (theoretical plates) در ستون های کروماتوگرافی نشانگر چه چیزی هستند؟

- ۱) توانایی ستون در جداسازی اجزاء نمونه
 ۲) سرعت فرضی عبور گاز حامل در ستون
 ۳) بالا بودن حد تشخیص ستون در دستگاه کروماتوگرافی
 ۴) پایین بودن حد تشخیص ستون در دستگاه کروماتوگرافی
- ۳۴ تیتراسیون 100mL نمونه آب به 10 mL اسید هیدروکلریک (HCL) با غلظت $2^0/0$ مولار برای رسیدن به $pH = 8/3$ نیاز دارد. تیتراسیون 100mL دیگر از همان نمونه آب به 20 mL $2^0/0$ مولار برای رسیدن به $pH = 4/5$ نیاز دارد. منابع قلیانیت و غلظت آن ها بر حسب ppm، کدام است؟

$$M_W(CO_3^{2-}) = 60 \frac{g}{mol}$$

$$M_W(HCO_3^-) = 61 \frac{g}{mol}$$

$$120\text{ ppm : } CO_3^{2-} \quad (1)$$

$$122\text{ ppm : } HCO_3^- \quad (2)$$

$$122\text{ ppm : } HCO_3^- \text{ و } 120\text{ ppm : } CO_3^{2-} \quad (3)$$

$$122\text{ ppm : } HCO_3^- \text{ و } 240\text{ ppm : } CO_3^{2-} \quad (4)$$

-۳۵- در اثر هواده‌ی آب چاهی، Fe^{2+} به Fe^{3+} تبدیل می‌گردد. بنابراین پاگذشت

زمان غلظت Fe^{2+} کاهش می‌یابد. اگر $\ln \frac{[\text{Fe}^{2+})_t}{[\text{Fe}^{2+})_0}$ را بر حسب دقیقه رسم

کنیم، خطی با شیب $11/0$ - به دست می آید. مرتبه واکنش است و بعد از دقیقه غلظت Fe^{2+} به نصف کاهش می یابد.

$$1) \text{ شبه مرتبه اول} - \frac{\ln 2}{\circ/11} \quad 2) \text{ شبه مرتبه اول} - \frac{\circ/11}{\ln 2}$$

$$\frac{0/11}{\ln 2} \quad (4) \text{ مرتبه دوم} - \quad \frac{\ln 2}{0/11} \quad (3) \text{ مرتبه دوم} -$$

- ۳۶ - علت استفاده از سلکتور (selector) در فرایندهای لحن فعال چیست؟

- ۱) کاهش F/M

- ۲) کاہش، مہاد معلقہ

- ۳) کاہش، بار آلی، ۱۹۰۵

- ۴) توازن میکوار گانیمه

-۳۷ برای کاهش COD کل خروجی برکه‌های تثبیت معمولاً چه اقدامی انجام می‌دهند؟

- ۱) استفاده از فیلترهای نقلی با بستر درشت دانه

- #### ۲) استفاده از فیلترهای کربن اکتیو

- ۳) بالا بردن زمان ماند برکه

- ۴) کلرزنی پساب خروجی

- ۳۸ - مزایای کلروفیریک در مقایسه با سولفات آلمینیوم عبارتست از:

- ### ۱) انحلال بیشتر در آب

- ### ۲) کارائی در دامنه محدود pH

- ### ۳) کارائی در دوز مصرفی کم

۴) تشکیل فلوک درشت و سنگین و کارائی در دامنه وسیع pH آبی دارای مواد آلی طبیعی، برم و ترکیبات فنلی و مقدار زیادی پاتوژن می‌باشد.

- برای ضد عفونی این اب کدام یک از روش‌های ضد عفونی مناسب می‌باشد

- ۱) استفاده از اشعه UV ۲) استفاده از آب

(۳) اوزن زنی (۴) کلر زنی

- در فرایند سختی‌زدایی اب عمل ری گربناسیون در چه محلی

- (۱) بعد از فیلتراسیون (۲) بعد از لحته سازی

-۴۱- ذرات معلق در آبی دارای سرعت تهشیینی معادل $1,01 \text{ cm/s}$ سانتیمتر بر ساعت هستند. این سرعت بعده از اختلاط سریع (۳) قبل از فیلتراسیون بعد از تهشیینی (۴) می باشد.

- ثانیه می باشد. چنانچه دبی آب معادل ۱ متر مکعب بر ثانیه باشد، سطح حوض

- ## تهنیشنی جهت خارج سازی تمام ذرات معلق آب فوق

- ۴۲

کدام یک از گزینه‌های زیر نادرست است؟

- ۱) هر چقدر قابلیت فشردگی لجن بیشتر باشد، آبگیری آن سخت‌تر می‌شود.
- ۲) قابلیت آبگیری لجن با کاهش درصد جامدات معدنی آن افزایش می‌یابد.
- ۳) بخش آلی لجن در انتخاب نوع منعقد کننده‌های پلیمری موثر است.
- ۴) ارزش حرارتی لجندی که آمایش حرارتی شده بیشتر از لجن خام است.

- ۴۳

کدام یک از گزینه‌های زیر درست است؟

- ۱) برای لجن اولیه، آبگیری لجن هضم شده بی هوازی از لجن هضم شده هوازی سخت‌تر است.
- ۲) مصرف اکسیژن در هضم هوازی خودگرمایی (ATAD) لجن از هضم هوازی متداول کمتر و pH آن بیشتر است.
- ۳) به ازای تجزیه یک کیلوگرم COD در هاضم بی هوازی لجن حدوداً ۳۵۰ لیتر بیوگاز تولید می‌شود.

- ۴۴

- ۴) در هضم بی هوازی دو فازی لجن، زمان ماند هاضم فاز اول به مراتب از زمان ماند هاضم فاز دوم بیشتر است.
- در نظر است برای تثبیت قلیایی لجن مازاد تصفیه‌خانه فاضلابی از آهک استفاده شود. اطلاعات زیر وجود دارد.

حجم لجن مازاد تثبیت شده به ازاء هر سیکل کاری 100m^3

$$\text{دانسیته لجن مازاد } \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} 1000$$

درصد جامدات خشک لجن مازاد ۴

- آهک آب دیده مورد نیاز به ازاء هر کیلوگرم جامدات خشک لجن مازاد ۲۵۰ گرم

$$\text{دانسیته آهک زنده } \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} 630$$

- حجم تانک ذخیره آهک زنده برای سه سیکل کاری در روز و ذخیره حداقل ۲۱ روز برابر چند متر مکعب است؟

- | | |
|------------|-----------|
| ۱) ۵۰ (۲) | ۳۷/۸۴ (۱) |
| ۲) ۱۰۰ (۴) | ۷۵/۶۸ (۳) |

- ۴۵ حجم گاز متان تولید شده روزانه در یک هاضم بی هوایی لجن مازاد به کدام گزینه نزدیک‌تر است؟ اطلاعات زیر موجود است.

$$\text{دبی لجن مازاد} = ۴۰۰ \frac{\text{m}^3}{\text{d}}$$

$$\text{COD}_{\text{in}} = ۵۰۰ \frac{\text{gr}}{\text{m}^3}$$

راندمان حذف COD در هاضم = ۷۹۵

$$Y = ۰,۰۵ \frac{\text{grVSS}}{\text{grCOD}}$$

$$\text{COD}_{\text{vss}} = ۱/۰۲ \frac{\text{gr}}{\text{grVSS}}$$

$$۶۵۳ \text{m}^3 (۲)$$

$$۷۰۰ \text{m}^3 (۴)$$

$$۶۱۸ \text{m}^3 (۱)$$

$$۶۶۵ \text{m}^3 (۳)$$