

۲	( )
۳	( )
۴	( )
۵	( )
۶	( )
۷	( )
۸	( )
۹	( )
۱۰	( )
۱۱	( )
۱۲	( )
۱۳	( )
۱۴	( )
۱۵	( )
۱۶	( )
۱۷	( )
۱۸	( )
۱۹	( )
۲۰	( )

۱. عنصری است جامد و واکنش پذیری بسیار خوبی با آب دارد. قلب برای منظم کار کردن به آن نیاز دارد. هرروز در غذاها مورد استفاده قرار می گیرد. نام این عنصر ..... است.

- (آزمون مؤسسه علامه حلی)
- (۱) لیتیم (۲) سدیم (۳) منیزیم (۴) کلسیم

۲. از میان عناصر زیر کدام یک فلز نیست؟

(۱) جیوه (۲) آهن (۳) سدیم (۴) اکسیژن

(آزمون مؤسسه علامه حلی)

۳. کدام گزینه در مورد عنصر مس نادرست است؟

(۱) فلز مس از طریق ذوب سنگ معدن آن در دمای بالا به دست می آید.  
 (۲) به دلیل رسانایی الکتریکی بسیار زیاد، از آن در ساخت سیم برق استفاده می کنند.  
 (۳) مس یک عنصر فلزی است.  
 (۴) این فلز رسانای مناسبی برای گرما نیست.

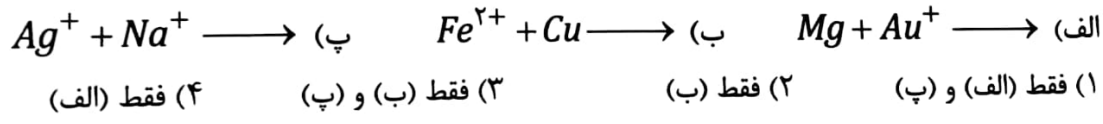
درست  
غلط  
نژده

۴. فلز A به شدت با آب سرد واکنش داده و گاز هیدروژن آزاد می کند. فلز B در اثر عبور بخار آب داغ اکسید می شود ولی گاز هیدروژن آزاد نمی کند. فلز C به سختی با آب واکنش می دهد. ولی اکسید آن در آب می تواند تولید باز کند. فلز D با آب داغ واکنش داده و گاز هیدروژن تولید می کند. با توجه به متن، به ترتیب واکنش پذیری کدام یک از فلزات درست نوشته شده است؟

درصد=

- (۱)  $A > B > C > D$  (۲)  $A < B < C < D$  (۳)  $C < D < B < A$  (۴)  $A > D > B > C$

۵. با توجه به آنچه درباره واکنش فلزها فراگرفته اید؛ کدام یک از واکنش های زیر انجام می شود؟ (المپیاد هفت سنگ)



۶. کدام گزینه عبارت زیر را به طور مناسب و درست، کامل نمی کند؟ (المپیاد هفت سنگ)

- «یک بشر حاوی مقداری محلول کات کبود در آب داریم. اگر یک تیغه از جنس ..... را در آن قرار دهیم؛ .....»
- (۱) منیزیم - منیزیم به تدریج ناپدید می شود.  
 (۲) نقره - رنگ محلول عوض می شود.  
 (۳) آهن - بر روی تیغه آهنی، فلز مس قرار می گیرد.  
 (۴) طلا - هیچ اتفاقی نمی افتد.

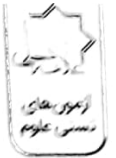
۷. از چهار فلز زیر واکنش کدام فلزها با اکسیژن کند است؟

- سدیم - مس - نقره - آهن
- (۱) آهن و نقره (۲) سدیم و مس (۳) مس و آهن (۴) سدیم و نقره

۸. کدام دسته از مواد بیشترین واکنش پذیری را دارند؟

- (۱) منیزیم و آهن (۲) سدیم و طلا (۳) منیزیم و روی (۴) سدیم و لیتیم





مرحله سوم	
۱	.....
۲	.....
۳	.....
۴	.....
۵	.....
۶	.....
۷	.....
۸	.....
۹	.....
۱۰	.....
۱۱	.....
۱۲	.....
۱۳	.....
۱۴	.....
۱۵	.....
۱۶	.....
۱۷	.....
۱۸	.....
۱۹	.....
۲۰	.....

تعداد درست:

تعداد غلط:

تعداد نزده:

درصد =  $5 \times \square - \frac{5}{3} \times \text{}$

۱۶. کدام عنصر متعلق به یک گروه از جدول تناوبی عناصر هستند؟

(۳)  $O, Cl$

(۲)  $F, H$

(۱)  $O, N$

(۴)  $F, Cl$

(آزمون مؤسسه علامه حلی)

۱۷. کدام یک از عبارتهای زیر درباره پلیمرها صحیح نیست؟

(۱) مولکولهایی درشت (دارای تعداد اتم زیاد) دارند.

(۲) سلولز یک پلیمر است.

(۳) پلیمرها می توانند طبیعی یا مصنوعی باشند.

(۴) پلیمرها از اتصال تعداد زیادی مولکول بزرگ ساخته شده اند.

۱۸. بهترین روش حذف پلیمرهای مصنوعی از طبیعت کدام است؟

(۲) سوزاندن

(۱) تجزیه

(۴) انحلال آن در حلال مناسب

(۳) بازگردانی

۱۹. گزینه صحیح را مشخص کنید؟

(۱) پتاسیم در فعالیت قلب اثر دارد.

(۲) از نیتروژن برای تولید مواد آتش زا استفاده می شود.

(۳) بخش عمده اکسیژن هوا صرف تولید آمونیاک می شود.

(۴) پلیمرهای طبیعی باید بازگردانی شوند.

۲۰. منبع مواد اولیه ساخت پلیمرهای مصنوعی از کجا تأمین می شود؟

(۲) تجزیه گیاهان و جانوران

(۱) بازگردانی

(۴) نفت

(۳) پلاستیک



۱. گاز تولید شده در کدام یک از واکنش‌های زیر بر اثر نزدیک کردن شعله کبریت همراه با تولید صدای بلند (به صورت انفجاری) واکنش نمی‌دهد؟

(بیشرفت تحصیلی سمپاد)

- (۱) واکنش فلز سدیم با آب  
 (۲) تجزیه آب به وسیله جریان برق  
 (۳) واکنش جوهر نمک با فویل آلومینیومی  
 (۴) واکنش سنگ مرمر با جوهر نمک

۲. کاربرد ترکیب‌های سدیم بیشتر از فلز آن است کدام گزینه می‌تواند علت خوبی برای این مطلب باشد؟

(۱) فلز سدیم در مجاورت هوا به سرعت سیاه و کدر می‌شود.

(۲) فلز سدیم در کنار آب آتش می‌گیرد.

(۳) فلز سدیم بسیار نرم است و استحکام ندارد.

(۴) همه موارد

۳. کدام یک از موارد زیر از ویژگی‌های فلز مس به حساب می‌آیند.

(الف) رسانای گرما

(ب) مقاوم در برابر اکسید شدن

(پ) انعطاف پذیری

(ت) مقاومت الکتریکی زیاد

(۱) فقط (الف)

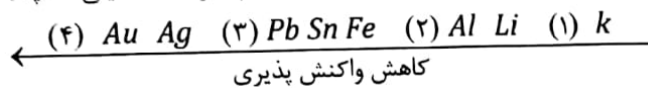
(۲) (الف) و (ب)

(۳) (الف) و (ت)

(۴) همه موارد

۴. ترکیب حاوی  $M$  در واکنش جانشینی با سرب شرکت نموده و  $M$  تولید می‌کند.  $M$  با آب سرد و اسید واکنش نمی‌دهد؛ اما با اکسیژن به کندی واکنش می‌دهد. همچنین نمی‌توان آن را به مدت طولانی در محلول حاوی نمک نقره نگه داشت.  $M$  می‌تواند از طریق الکتروشیمیایی روی سطوح رسانا نشانده شود. کدام گزینه جایگاه صحیح  $M$  را در سری عناصر زیر نشان می‌دهد؟

(بیشرفت تحصیلی سمپاد)



۵. با توجه به واکنش‌پذیری فلزها، فکر می‌کنید محتویات چند ظرف بدون تغییر شیمیایی باقی می‌ماند؟ (المپیاد هفت سنگ)

ظرف الف: فلز سدیم، آب، فلز نقره

ظرف ب: مس اکسید، فلز روی

ظرف ج: نقره، سدیم، روی اکسید

(۴) صفر

(۳) ۱

(۲) ۲

(۱) ۳

۶. سه ظرف فلز در آزمایشگاه پیدا کرده‌ایم که برچسب‌هایشان افتاده است. مسئول آزمایشگاه به ما می‌گوید که این فلزهای مجهول باید منیزیم، آهن و نقره باشند و ما می‌خواهیم آن‌ها را شناسایی کنیم. از هر ظرف یک قطعه فلز برمی‌داریم و بر روی شعله قرار می‌دهیم. فلز اول پس از ۵ دقیقه تغییر رنگ می‌دهد و فلز دوم پس از چند ثانیه به شدت واکنش می‌دهد. تغییر رنگ فلز سوم زمان بیشتری لازم دارد و نهایتاً به صورت جزئی تغییر رنگ می‌دهد.

(آزمون مؤسسه علامه حلی)

کدام نتیجه‌گیری درست نیست؟

(۱) فلز اول آهن است.

(۲) فلز دوم منیزیم است.

(۳) فلز سوم می‌تواند نقره باشد.

(۴) استفاده از شعله، آزمون مناسبی برای تشخیص نوع فلزها نیست.

مرحله دوم

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20

۷. کدام عنصر سریع‌تر با برم ( $Br$ ) واکنش می‌دهد؟  
(۱) نقره (۲) روی (۳) مس (۴) کلسیم  
(آزمون مؤسسه علامه حلی)
۸. مشاهدات زیر را در نظر بگیرید:  
- هنگامی که بودر آلومینیم با آهن اکسید مخلوط شود و به آن گرما دهیم؛ آلومینیم اکسید و آهن خالص به دست می‌آید.  
- اگر سیم مسی را در محلول نقره نیترات فروکنیم، به تدریج محلول آبی‌رنگ شده و بر روی سیم مسی، نقره خالص مشاهده می‌شود.  
- اگر میخ آهنی را در محلول آبی‌رنگ مس سولفات قرار دهیم، بعد از مدتی رنگ محلول سبز می‌شود و فلز مس خالص بر روی میخ تشکیل می‌گردد.  
(۱) واکنش‌پذیری آهن از آلومینیم بیشتر است.  
(۲) می‌توان میخ آهنی را درون محلول نقره نیترات نگهداری کرد و هیچ تغییر شیمیایی صورت نمی‌گیرد.  
(۳) اگر روی فویل آلومینیم، محلول مس سولفات بریزیم، هیچ تغییری مشاهده نمی‌شود.  
(۴) اگر واکنش‌پذیرترین عنصر در رتبه اول و عنصر با کمترین واکنش‌پذیری در رتبه چهارم قرار بگیرد، عنصر مس جایگاه سوم را به خود اختصاص می‌دهد.

- تعداد درست:   
تعداد غلط:   
تعداد نژده:   
 $5x - \frac{5}{3}x =$  درصد

۹. گزاره زیر توسط واژگان کدام گزینه به‌درستی کامل می‌شود؟  
محصول واکنش نیتروژن و هیدروژن ..... نام دارد که ..... سولفوریک اسید، دارای خاصیت ..... است.  
(۱) آمونیاک - همچون - اسیدی  
(۲) متان - همچون - اسیدی  
(۳) متان - برخلاف - بازی  
(۴) آمونیاک - برخلاف - بازی

۱۰. منبع کدام یک از عناصر زیر، هوا نیست؟  
(۱) آرگون (۲) هلیوم (۳) نیتروژن (۴) اکسیژن
۱۱. مقدار کدام ماده در بدن انسان بیشتر است؟  
(۱) کربن (۲) سیلیسیم (۳) هیدروژن (۴) سدیم
۱۲. کدام گزاره صحیح است؟  
(آزمون مؤسسه علامه حلی)

- (۱) تشابه اتم دو عنصر  $O$  و  $S$  در تعداد مدارهای الکترونی آنها است.  
(۲) خمیردندان دارای مقداری اتم فلئور است.  
(۳) بر اساس تشابه در مقدار الکترون مدار آخر، عنصرهای  $N$  و  $P$  در یک دسته قرار می‌گیرند.  
(۴) در مولکول سولفوریک اسید، هیدروژن بیشترین تعداد اتم را دارد.

۱۳. کدام یک از عنصرهای زیر، در جدول تناوبی عنصرها، با عنصر  $X$  در یک ستون قرار دارد؟ این مطلب را در نظر بگیرید که  $X^{2+}$  دارای ۵ الکترون در مدار سوم الکترونی است.  
(الف) کلر (عدد اتمی: ۱۷)  
(ب) نیتروژن ( $Z = 7$ )  
(پ) فلئور (در حالت خنثی دارای ۹ الکترون است)  
(۱) فقط (ب) (۲) فقط (پ) (۳) فقط (الف) و (ب) (۴) فقط (ب) و (پ)

۱۴. عنصرهای  $(Z = x)X$  و  $(Z = x + 2)Y$  در دو دوره متوالی جدول تناوبی قرار دارند. کدام آرایش الکترونی نمی‌تواند صحیح باشد؟  
(المپیاد هفت‌سنگ)

- Y: ۲, ۲ (۴)      Y: ۲, ۸, ۸, ۱ (۳)      X: ۲, ۸, ۶ (۲)      X: ۲, ۸, ۷ (۱)

۱۵. شکل زیر، آرایش الکترونی بخشی از عنصرهای جدول تناوبی را نشان می‌دهد. بر این اساس، تعداد مدارهای الکترونی و تعداد الکترون در دومین مدار عنصر مشخص شده با علامت سؤال چیست؟  
(آزمون مؤسسه علامه حلی)


- ۱۰ - ۲ (۴)      ۲ - ۸ (۳)      ۲ - ۲ (۲)      ۸ - ۲ (۱)

۱۶. کدام دو عنصر در یک ستون از جدول تناوبی عنصرها قرار دارند؟

- ${}_{4}\text{Be}, {}_{5}\text{B}$  (۴)       ${}_{13}\text{Al}, {}_{5}\text{B}$  (۳)       ${}_{16}\text{S}, {}_{7}\text{N}$  (۲)       ${}_{16}\text{S}, {}_{17}\text{Cl}$  (۱)

۱۷. تعداد اتم‌های سازنده یک مولکول از کدام ماده کم‌تر از بقیه گزینه‌ها خواهد بود؟

(پیشرفت تحصیلی سمپاد)

- (۱) سلولز      (۲) چربی      (۳) آمونیاک      (۴) هموگلوبین

(المپیاد هفت‌سنگ)

۱۸. کدام گزینه درست است؟

(۱) درشت مولکول‌ها دسته‌ای از پلیمرها هستند.

(۲) پلاستیک نوعی پلیمر مصنوعی است و بهترین روش دفع آن، سوزاندن است.

(۳) شباهت سلولز و نشاسته در این است که مولکول‌هایشان دارای اتم‌های نیتروژن هستند.

(۴) نشاسته نوعی درشت مولکول طبیعی است.

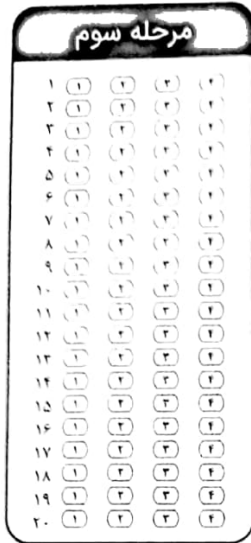
۱۹. بهترین روش حذف پلیمرهای طبیعی از محیط‌زیست کدام است؟

(۱) تجزیه      (۲) سوزاندن

(۳) بازگردانی      (۴) انحلال آن در حلال مناسب

۲۰. واحد سازنده کدام پلیمر متفاوت است؟

- (۱) سلولز      (۲) نشاسته      (۳) پشم      (۴) پنبه



تعداد درست:

تعداد غلط:

تعداد نزده:

درصد =  $5 \times \square - \frac{5}{3} \times \bigcirc$



مرحله اول

۱	۱	۲	۳	۴
۲	۱	۲	۳	۴
۳	۱	۲	۳	۴
۴	۱	۲	۳	۴
۵	۱	۲	۳	۴
۶	۱	۲	۳	۴
۷	۱	۲	۳	۴
۸	۱	۲	۳	۴
۹	۱	۲	۳	۴
۱۰	۱	۲	۳	۴
۱۱	۱	۲	۳	۴
۱۲	۱	۲	۳	۴
۱۳	۱	۲	۳	۴
۱۴	۱	۲	۳	۴
۱۵	۱	۲	۳	۴
۱۶	۱	۲	۳	۴
۱۷	۱	۲	۳	۴
۱۸	۱	۲	۳	۴
۱۹	۱	۲	۳	۴
۲۰	۱	۲	۳	۴

(آزمون مؤسسه علامه حلی)

۱. کدام یک از جمله‌های زیر درست است (هستند)؟
- الف) مس فلزی است براق و قرمز رنگ که به دلیل مقاومت الکتریکی بالا، در سیم‌های مسی به کار می‌رود.
- ب) زمان واکنش محلول کات کبود با تیغه منیزیم، کمتر از تیغه آهنی است.
- پ) عنصرهای کلر و نیتروژن دارای ترکیباتی هستند که در کشاورزی استفاده می‌شوند.
- ت) پلیمرها آن دسته از مولکول‌های بزرگ هستند که در طبیعت تجزیه نمی‌شوند.
- ۱) الف) و پ)      ۲) ب) و ت)      ۳) ب) و پ)      ۴) الف) و ت)

۲. کدام گزاره صحیح است؟

- ۱) اولین فلز استخراج شده از سنگ معدن، آهن است.
- ۲) آهن و مس هر دو به کندی خورده می‌شوند.
- ۳) آلومینیم رسانایی الکتریکی و قابلیت مفتول شدن دارد.
- ۴) امروزه کاربرد فلزها در زندگی روزمره کاهش یافته است.

تعداد درست:

تعداد غلط:

تعداد نزد:

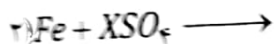
۳. کدام یک از فلزهای زیر در برابر خوردگی مقاوم‌اند؟  $5 \times \square - \frac{5}{3} \times \bigcirc$  درصد

- ۱) مس      ۲) آلومینیم      ۳) طلا      ۴) همه موارد

۴. اگر واکنش اول رخ دهد، اما دومین واکنش انجام نشود، عنصر X ..... است. (آزمون مؤسسه علامه حلی)



- ۱) گوگرد      ۲) روی  
۳) مس      ۴) طلا



۵. کدام یک از فلزهای زیر توانایی واکنش با یکی از ترکیب‌های آلومینیم و تولید آلومینیم خالص را دارد؟

- ۱) آهن      ۲) سدیم      ۳) طلا      ۴) هیچ کدام

۶. با توجه به واکنش‌پذیری فلزها، اگر محتویات تمام ظرف‌های الف، ب و پ بدون تغییر شیمیایی باقی بمانند چهار فلز A، B، C و D به ترتیب، از راست به چپ، کدام می‌توانند باشند؟

ظرف الف: محلول یکی از ترکیب‌های فلز B و تیغه فلز A

ظرف ب: محلول یکی از ترکیب‌های فلز C و تیغه فلز B

ظرف پ: محلول یکی از ترکیب‌های فلز A و تیغه فلز D

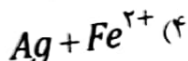
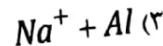
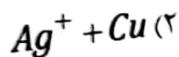
۱) طلا - مس - آهن - منیزیم

۲) مس - آهن - منیزیم - طلا

۳) آهن - منیزیم - طلا - مس

۴) منیزیم - طلا - مس - آهن

۷. کدام یک از واکنش‌های زیر انجام‌پذیر است؟



مرحله دوم

۱	۲	۳	۴
۲	۳	۴	۵
۳	۴	۵	۶
۴	۵	۶	۷
۵	۶	۷	۸
۶	۷	۸	۹
۷	۸	۹	۱۰
۸	۹	۱۰	۱۱
۹	۱۰	۱۱	۱۲
۱۰	۱۱	۱۲	۱۳
۱۱	۱۲	۱۳	۱۴
۱۲	۱۳	۱۴	۱۵
۱۳	۱۴	۱۵	۱۶
۱۴	۱۵	۱۶	۱۷
۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
۱۶	۱۷	۱۸	۱۹
۱۷	۱۸	۱۹	۲۰

۸. برای شناسایی سه محلول مجهول (که می‌دانیم هر یک حاوی یکی از ترکیب‌های سه فلز آهن، نقره و سدیم است) از دو تیغه مس و منیزیم استفاده شد. نتایج آزمایش به صورت مشاهده یا عدم مشاهده تغییرات پس از فرو بردن تیغه‌ها در هر یک از محلول‌ها در جدول زیر خلاصه شده است. هر یک از محلول‌ها، به ترتیب، حاوی ترکیب کدام فلز بودند؟

تیغه فلزی	محلول ۱	محلول ۲	محلول ۳
مس	-	-	+
منیزیم	-	+	+

(۱) سدیم - آهن - نقره  
(۲) سدیم - نقره - آهن  
(۳) طلا - آهن - سدیم  
(۴) نقره - آهن - سدیم

۹. عنصر..... نه تنها در یک ترکیب ..... به نام ..... وجود دارد بلکه در ساختار ..... هم یافت می‌شود.  
(۱) اسیدی - سولفوریک اسید - دینامیت  
(۲) بازی - آمونیاک - دینامیت  
(۳) نیتروژن - اسیدی - نیتریک اسید - کبریت  
(۴) گوگرد - بازی - آمونیاک - کبریت

۱۰. در اثر واکنش گاز  $X_2$  با عنصر  $Na$ ، ترکیبی شبیه به نمک خوراکی تشکیل می‌شود؛ ولی در مقایسه با گاز کلر، شدت واکنش دادن آن با  $Na$  بیشتر است. تعداد الکترون‌های عنصر  $X$  برابر است با ..... (آزمون مؤسسه علامه حلی)

( $17Cl$  ,  $16S$  ,  $15P$  ,  $14Si$ )

۱۷ (۱) ۹ (۲) ۳۵ (۳) ۷ (۴)

۱۱. در مورد کدام ترکیب، «درصد اتمی» نافلزها بیشتر است؟ (نماد عنصرهای مس و منیزیم و آهن و فلئوئور، به ترتیب  $Cu$  و  $Mg$  و  $Fe$  و  $F$  است)

(۱)  $FeCl_3$  (۲)  $Mg(CF_3COO)_2$  (۳)  $C(CF_3)_4$  (۴)  $CuSO_4$

۱۲. کدام یک از مواد زیر را می‌توان یک عنصر دانست؟

(۱) اوزون (۲) سولفوریک اسید (۳) آمونیاک (۴) هیدروکلریک اسید

۱۳. تعداد مدارهای الکترونی اتم یک عنصر با  $16r$  برابر است؛ ولی تعداد الکترون‌های آخرین مدار آن ۳ واحد بیشتر از  $Be$  است. هر اتم این عنصر چندین پروتون دارد؟

۱۵ (۱) ۱۶ (۲) ۶ (۳)

(۴) با این اطلاعات، تعداد پروتون‌ها قابل محاسبه نیست.

۱۴. عنصر  $X$  و  $Ne$  در یک ستون جدول تناوبی عنصرها قرار دارند. اگر این عنصر و  $Al$  در یک ردیف جدول باشند،  $X$  ممکن است کدام یک از عنصرهای زیر باشد.

(۱)  $13Mg$  (۲)  $18Ar$  (۳)  $17Cl$  (۴)  $14Si$

۱۵. تعداد الکترون‌های آخرین مدار الکترونی یون  $X^+$  و  $18Ar$  برابر است و این عنصر در ردیف سوم جدول تناوبی قرار دارد. عدد اتمی  $X$  کدام است؟

۱۹ (۱) ۱۵ (۲) ۱۱ (۳) ۷ (۴)

۱۶. کدام گزینه صحیح است؟

(۱) عنصرهایی که در یک ردیف جدول تناوبی قرار دارند خواص مشابهی دارند.

(۲) طبقه‌بندی عنصرها در جدول تناوبی بر اساس تعداد الکترون‌های آن‌ها صورت گرفته است.

(۳) تمام عنصرهای موجود در یک ستون جدول تناوبی، تعداد الکترون برابر دارند.

(۴) تعداد الکترون‌های آخرین مدار الکترونی عنصرهای موجود در یک ردیف جدول تناوبی همواره باهم برابرند.



(آزمون مؤسسه علامه حلی)

۱۷. تفاوت نشاسته و سلولز در چیست؟

(۲) نحوه اتصال مونومرها به هم

(۴) هیچ کدام

(۱) فرمول مونومر

(۳) نوع پلیمر (طبیعی و مصنوعی)

۱۸. چه تعداد از گزاره‌های زیر درباره پلیمرها صحیح است؟

(الف) واحد سازنده آن‌ها دارای تعداد زیادی اتم است.

(ب) به راحتی تجزیه نمی‌شوند و باید بازگردانی شوند.

(پ) سوزاندن، روش مناسبی برای دفع آن‌ها نیست.

(ت) پلیمرهای طبیعی نسبت به پلیمرهای مصنوعی گران قیمت‌تر هستند.

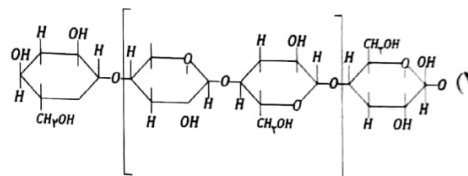
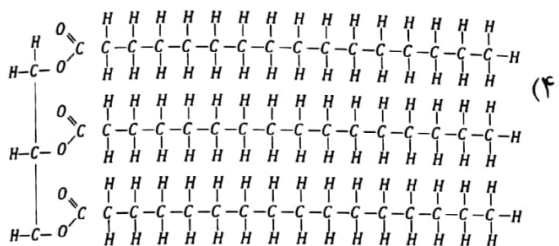
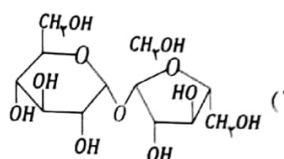
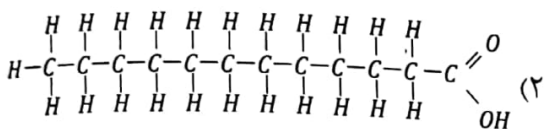
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۹. کدام یک از مواد زیر پلیمر است؟



تعداد درست:

تعداد غلط:

تعداد نزده:

۲۰. درصد =  $5 \times \square - \frac{5}{3} \times (\dots)$  واحد سازنده کدام یک از پلیمرهای طبیعی زیر متفاوت است؟

(۴) نشاسته

(۳) ابریشم

(۲) پنبه

(۱) پوست درخت

@nohom\_nemoone