



جمهورية العراق - وزارة التربية

الدور الثالث - ٢٠٢٣ - ٢٠٢٢

الوقت: ثلاثة ساعات

الرقم الامتحاني:

ملحوظة: أجب عن خمسة أسئلة فقط، وكل سؤال (٢٠) درجة.

س١: (أ) احسب النسبة الجمجمية لكل من حامض الخليك والماء في محلول تكون عند خلط 20ml من حامض الخليك و 30ml من الماء . (١٠ درجات)

(ب) أجب عن (اثنين) فقط مما يأتي:

١) هل أن غاز الميثان يتفاعل مع ماء البروم الأحمر اللون أم لا؟ عزّ إجابتك بكتابه المعادلة الكيميائية.

٢) الألمنيوم فاز يقى نفسه من التآكل ، فسر العبارة .

٣) ما الخواص الفيزيائية لعنصر السليكون؟

س٢: (أ) وضح مع رسم الجهاز طريقة تحضير غاز الأمونيا في المختبر معززاً إجابتك بكتابه المعادلة الكيميائية الموزونة . (١٢ درجة)

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة، ثم صلح الخطأ إن وجد :

١) أكثر مركبات الصوديوم انتشاراً في الطبيعة هو كلوريد الصوديوم .

٢) يحضر حامض التترريك صناعياً بكميات تجارية بطريقة هابر .

س٣: (أ) اختر الأنسب من بين القويسين الذي يكمل التعابير الآتية : (اثنين فقط)

١) تُدعى سياناك الألمنيوم المستخدمة في صناعة أدوات الزينة بـ

٢) عناصر الزمرة الأولى والثانية ذات طاقة تأين (واطنة ، متغيرة ، عالية) .

٣) كل المركبات العضوية تحتوي على أحد العناصر الآتية في تركيبها (الأوكسجين ، الكاربون ، الفنروجين) .

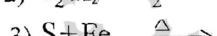
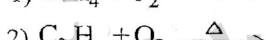
(ب) أجب عن كل مما يأتي :

١) بين موقع بلوكات العناصر في الجدول الدوري .

٢) عدد استعمالات جبس باريس .

س٤: (أ) كيف يتم الكشف عن أيون الكبريتات في محلاليه معززاً إجابتك بكتابه المعادلة الكيميائية الموزونة؟ (١٠ درجات)

(ب) أكمل ثم وزن (اثنتين) من المعادلات الكيميائية الآتية : (١٠ درجات)



س٥: (أ) عنصر الصوديوم Na العدد الذري له يساوي (١١) ، جد كل مما يأتي :

١) الترتيب الإلكتروني (٢) تدرج مستويات الطاقة الرئيسية (٣) الدورة والزمرة التي تنتمي لها

٤) عدد الإلكترونات غير المزدوجة .

(ب) عرف (اثنين) مما يأتي : (قاعدة هوند ، قابلية الذوبان ، البوكسايت) . (٨ درجات)

س٦: (أ) علل كل مما يأتي :

١) يستعمل الشب الاعتيادي لتعقيم بعض الجروح الخفيفة .

٢) تذوب المواد في المحاليل الساخنة أسرع من الباردة .

٣) يستعمل جل السليكا بصورة رئيسة كعامل مجفف .

(ب) املا الفراغات الآتية بما يناسبها (لاثنتين) فقط :

١) عنصر الألمنيوم يتفاعل مع الحماض والقواعد محرراً غاز

٢) سميت عناصر الزمرة الأولى بـ

٣) مستوى الطاقة الثانوي f يحتوي عدد من الأوربيات مقداره