

مراجعة الفصل الخامس المول محلولة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 07:25:27 2025-05-16

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث

مراجعة الفصل الأول مقدمة في علم الكيمياء

1

مراجعة الفصل الثاني الخواص والتغيرات محلولة

2

مراجعة الفصل الرابع التفاعلات الكيميائية محلولة

3

أوراق عمل كيمياء 1 مسارات مرفقة بنموذج الإجابة

4

خطة توزيع المنهج للسنة أولى مسارات

5

الفصل الخامس (المول)

مصطلحات /

يعرف بحسب النظام الدولي للوحدات بأنه عدد ذرات الكربون في عينه كتلتها 12g من الكربون **المول**

الكتلة بالجرامات لمول واحد من أي مادة نقيه **الكتلة المولية**

لماذا يستعمل الكيميائيون المول ؟ **لعد الجسيمات الصغيره جدًا مثل الذرات ، الايونات ، الجزيئات ، وحدات الصيغ الكيميائيه**

اذكري وحدات عد مألوفه ؟

الزوج = 2 / الرزمه = 500 / الدرزن = 12

كم = 1 مول من أي ماده ؟

$= 6.02 \times 10^{23}$

اختياري /

الكتلة المولية تساوي عدديًا **الكتلة الذريه**

الدرزن وحدة عد تساوي عدديًا **12**

وحدة الكتلة المولية **g/mol**

عدد مولات ذرة K في مركب **2 K₂C₂O₄**

يستخدم الخارصين Zn في جلفنة الحديد لحمايته من التآكل . احسبي عدد ذرات Zn في 2.5mol منه ؟ ص 157

عدد الذرات = عدد المولات × عدد
افوجادرو

$$2.5 \times 6.2 \times 10^{23} \\ = 1.51 \times 10^{23}$$

احسبي الكتلة بالجرامات / ص 163

3.57mol من الألمنيوم
كتلة الألمنيوم $Al = 26.982$

$$3.57 \text{ mol Al} \times \frac{26.98 \text{ g Al}}{1 \text{ mol Al}} = 96.3 \text{ g Al}$$

احسبي الكتلة المولية لكل مركب أيوني / ص 170

NaOH ؟

$$\begin{aligned} & \text{NaOH} \\ & 1 \text{ mol Na} \times \frac{22.99 \text{ g Na}}{1 \text{ mol Na}} = 22.99 \text{ g Na} \\ & 1 \text{ mol O} \times \frac{16.00 \text{ g O}}{1 \text{ mol O}} = 16.00 \text{ g O} \\ & 1 \text{ mol H} \times \frac{1.008 \text{ g H}}{1 \text{ mol H}} = 1.008 \text{ g H} \\ & 22.99 + 16.00 + 1.008 \text{ g} = \text{الكتلة المولية} \\ & = 40.00 \text{ g/mol} \end{aligned}$$

صح او خطأ

واحد مول من أي مادة = عدد افوجادرو ولكن الكتل مختلفه صح

اللهم إني أستودعك ما قرأت وما حفظت، وما تعلمت، فرده عند حاجتي إليه،
إنك على كل شيء قدير، حسبنا الله ونعم الوكيل