

ورقة عمل على القوانين



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

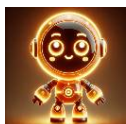
موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الثالث ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-06-25 12:11:59

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 العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

ورقة عمل على القوانين

1

شرح قوانين الغازات والروابط الكيميائية

2

هيكل الامتحان أسئلة وتدريبات

3

اختبار التقويم الثاني لمادة الكيمياء

4

ملزمة الهيكل للمراجعة النهائية

5

formula sheet grade 10 ADV

$$\text{Rate of effusion} \propto \frac{1}{\sqrt{\text{molar mass}}}$$

$$\frac{\text{Rate}_A}{\text{Rate}_B} = \sqrt{\frac{\text{molar mass}_B}{\text{molar mass}_A}}$$

$$P_{\text{total}} = P_1 + P_2 + P_3 + \dots P_n$$

$$T_K = 273 + T_C$$

Law	Boyle's	Charles's	Gay-Lussac's	Combined
Formula	$P_1V_1 = P_2V_2$	$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$	$\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$

The Ideal Gas Law

$$PV = nRT$$

$$M = \frac{mRT}{PV}$$

$$D = \frac{MP}{RT}$$

Concentration Description	Ratio
Percent by mass	$\frac{\text{mass of solute}}{\text{mass of solution}} \times 100$
Percent by volume	$\frac{\text{volume of solute}}{\text{volume of solution}} \times 100$
Molarity	$\frac{\text{moles of solute}}{\text{liter of solution}}$
Molality	$\frac{\text{moles of solute}}{\text{kilogram of solvent}}$
Mole fraction	$\frac{\text{mole of solute}}{\text{moles of solute} + \text{moles of solvent}}$

Dilution Equation

$$M_1 V_1 = M_2 V_2$$

Mole Fraction

$$X_A = \frac{n_A}{n_A + n_B} \qquad X_B = \frac{n_B}{n_A + n_B}$$

Henry's Law

$$\frac{S_1}{P_1} = \frac{S_2}{P_2}$$