أسبوع ا لدعم و التقوية - تمارين توليفية

التمرين:1 **حساب كتلة الهواء**

1- أذكر خاصية الهواء التي تمكن من ضخه داخل حوق سيارة

2- يحتوي حوق سيارة على 30 لتر من الهواء , أحسب كتلة الهواء عند درجة حرارة , و ضغط هواء الحوق علما أنه في شروط الضغط و درجة الحرارة السابقة : كتلة 1 لتر من الهواء تساوي 2,6 g

3- لماذا يتم حساب كتلة الهواء في شروط معينة للضغط و درجة الحرارة ؟

التمرين:2 **المكونات الأساسية للهواء**

كتلة 1 لتر من الهواء في الشروط الاعتيادية تساوي تقريبا 1,3g

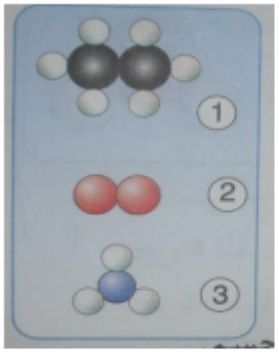
1- أحسب كتلة $1m^3$ من الهواء في نفس الشروط

2- أحسب حجم الهواء الموجود في غرفة طولها 8m و عرضها 5m و ارتفاعها 3m

3- عين حجم ثنائي الأزوت الموجود في هذه الغرفة

4- فسر لماذا يجب تهوية هذه الغرفة إذا كان يتواجد فيها أشخاص ؟

التمرين:3 تمثل الأشكال: 1و 2 و3 بالتتابع نماذج جزيئات الإيثان و ثنائي الأوكسجين و الأمونياك



1- أكتب صيغة جزيئة كل مادة

2- حدد نوع و عدد الذرات التي تدخل في تركيب كل جزيئة

3- صنف هذه المواد إلى بسيطة و مركبة

4- حدد عدد الذرات التي توجد في 100 جزيئة من الأمونياك

---

1. الصيغة الجزيئية للنيلون هي : $C_{12}H_{22}N_2O_2$

أ – أعط أسماء الذرات التي تتكون منها جزيئة النيلون

ب – هل النيلون جسم بسيط أم جسم مركب ؟ علل جوابك .