

1. الاسم العلمي الصحيح للمركب N_2O_4 هو:

- (أكسيد النيتروجين / رابع أكسيد ثنائي النيتروجين / ثاني أكسيد النيتروجين)

2. الصيغة الكيميائية لمركب "ثالث هيدريد النيتروجين" (الأمونيا) هي:

- $(NH_2 / NH_3 / N_2H_3)$

3. البادئة التي تستخدم للدلالة على الرقم (5) في تسمية الجزيئات هي:

- (تترا / بنتا / هيكسا)

ثانياً: اكتب الاسم النظامي (IUPAC) للمركبات التالية:

1. PCl_5 :

2. SO_2 :

3. CO :

ثالثاً: حدد صحة أو خطأ العبارات التالية:

1. الرابطة في جزيء الأكسجين O_2 هي رابطة تساهمية ثنائية. () صح () خطأ

2. تنشأ الرابطة التساهمية نتيجة فقد واكتساب الإلكترونات بين الذرات. () صح () خطأ

رابعاً: صل من العمود (أ) ما يناسبه من العمود (ب):

1. الصيغة الكيميائية (H_2O) . الاسم الشائع

2. الصيغة الكيميائية (N_2H_4) . الاسم الشائع الماء