**حمض الأزوت.**

**التطبيق الاول:** اذا كان بارود ذخيرة الصيد خليطا يتركب تقريبا كما يلي:(5KNO3,6S,15C) بارود الذخيرة الحربية مكون من : (16KNO3,7S,12C) بارود الالغام (6KNO3,6S,15C).

1. ماذا تستنتج من مكونات الخلائط السابقة؟ هل التركيب له علاقة بالاستعمال؟
2. احسب التركيب المئوي لكل من مكونات المركبات السابقة؟ هل النتائج تتماشى والاستنتاج السابق؟

**التطبيق الثاني:** عولج زهر الكبريت بحمض الازوت انجر عنه تصاعد أبخرة نارنجية، وتشكل حمض زيت الزاج. اكتب معادلة التفاعل الكيميائي مستعينا بأعداد التأكسد.

**التطبيق الثالث:** يحوي بيشر10cm3 عشر نظامي و قطرتين من كاشف الهليانتين يسحح بحمض الأزوت لمعرفة تركيزه الكتلي، فينقلب لون الكاشف عند الحجم 16cm3 .

**بالتوفيق**