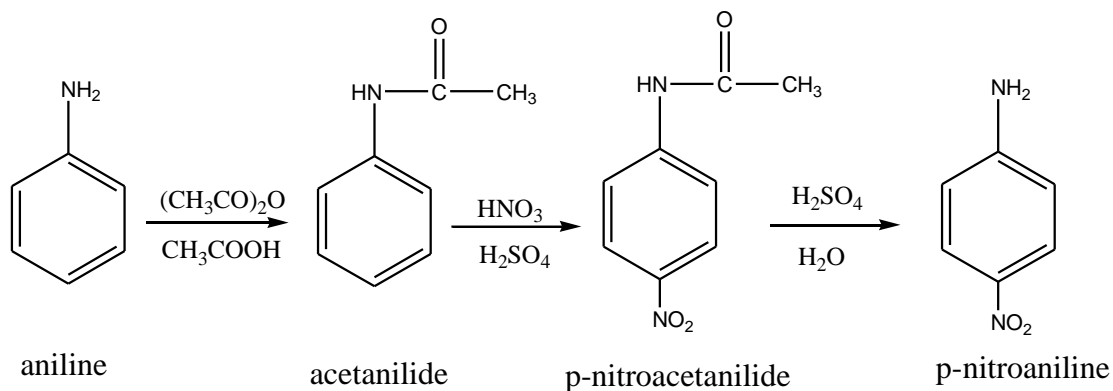


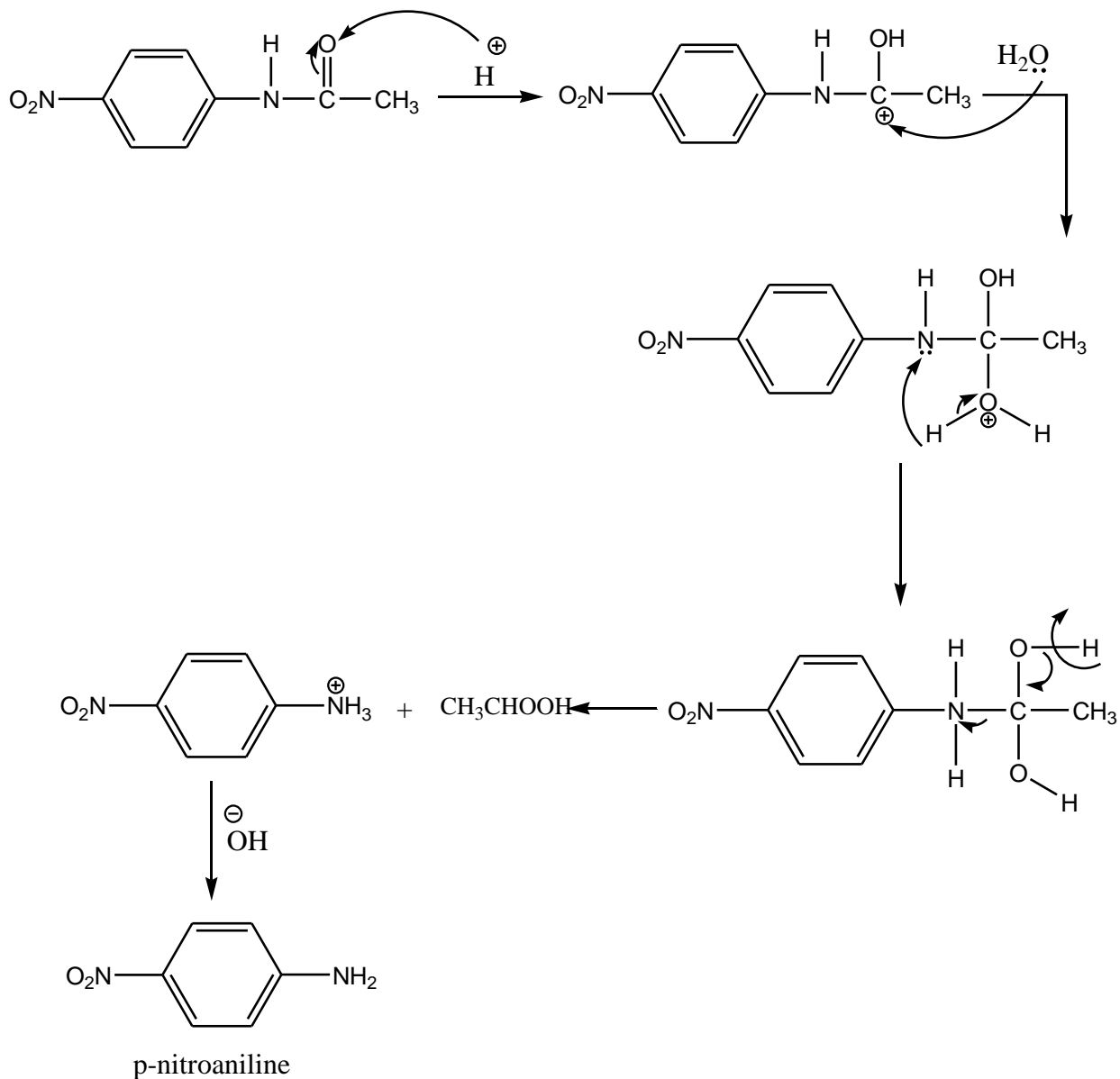
4- تحضير بارانايتروانيلين (التحلل المائي للبارانايترواستانالايد):

Preparation of p-nitroaniline(Hydrolysis of p-nitroacetanilide)

يحضر من التحلل المائي للبارانايترواستانالايد بوجود حامض الكبريتيك المركز.



ميكانيكية التفاعل:



المواد المستعملة:-

الزجاجيات المستعملة:-

- مكثف عاكس
- دورق دائري
- بيكر

- بار-نيترواستانلايد
- حامض الكبريتيك المركز
- هيدروكسيد الصوديوم

طريقة العمل:

- 1) في دورق دائري مناسب ضع (4 مل) من حامض الكبريتيك المركز و (3 مل) من الماء المقطر ثم اضع (0.7 غم) من بار-نيترواستانلايد.
- 2) اجري عملية التصعيد الحراري لمدة 20 دقيقة.
- 3) اسكب المزيج الساخن الى (20 مل) من الماء البارد و اضع محلول هيدروكسيد الصوديوم (2M) الى ان يصبح الوسط متعادل.
- 4) نحصل على راسب اصفر اللون , رشح ثم اغسل الراسب بالماء.
- 5) جفف الناتج بالهواء و اعد بلورته باستخدام 1:1 من مزيج الايثانول/ الماء للحصول بلورات صفراء براقه.

اسئلة للمناقشة:

- 1- ايهما اكثر حامضية بار-نيتروانيلين ام الانيلين؟ ولماذا؟
- 2- لماذا لانستطيع تحضير بار-نيتروانيلين من الانيلين مباشرة؟
- 3- كيف يمكن تحضير بار-نيتروانيلين مبتدئاً بالانيلين؟ وضح بالمعادلات الكيميائية.
- 4- مافائدة هيدروكسيد الصوديوم؟

