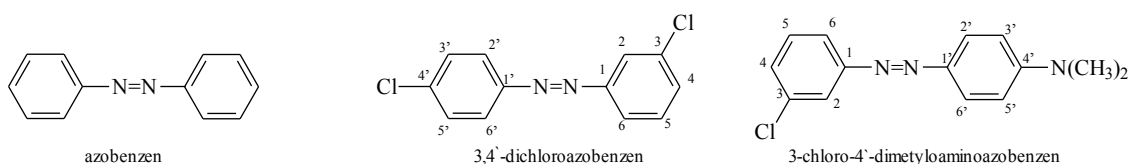


15. ZWIĄZKI AZOWE I SOLE DIAZONIOWE (wg Chemical Abstracts)

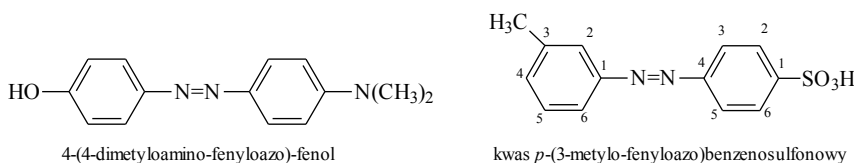
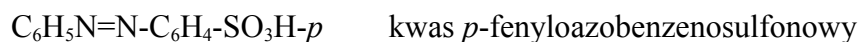
- 15.1. Związki monoazowe mają wzór ogólny $R-N=N-R$. Związki z grupą azową $-N=N-$ połączoną z grupami pochodzącymi od związków, które w przypadku braku podstawników są identyczne, nazywa się dodając przedrostek **azo** do nazwy niepodstawionego związku macierzystego (RH). Nazwy podstawników określa się za pomocą przedrostków. Składnikowi zawierającemu mniejszą liczbę podstawników nadaje się lokanty ze wskaźnikami górnymi („primami”). Jeśli liczba podstawników w obu składnikach jest jednakowa, wówczas „primuje” się układ z wyższymi lokantami. Grupa azowa ma pierwszeństwo przy wyborze możliwie najniższego lokantu.

Sposób ten stosuje się w przypadku nieobecności podstawników, których nazwy podaje się jako przyrostki.

Przykłady:



- 15.2. Dla innych związków monoazowych $R-N=N-R$, pochodzących od związków, które w przypadku braku podstawników są identyczne, jako związek macierzysty obiera się ten związek RH, który zawiera grupę wymienianą w nazwie w postaci przyrostka i nazywa się go jako układ podstawiony przez wszystkie inne grupy. R w układzie $RN=N-$ traktowanym jako podstawnik nazywa się jako grupę aryłową.



- 15.3. Związki $RN_2^+X^-$ nazywa się dodając przyrostek **-diazoniowy** do nazwy związku macierzystego RH; całość nazwy uzupełnia się podając nazwę anionu X^- umieszczoną na początku jako osobne słowo.

