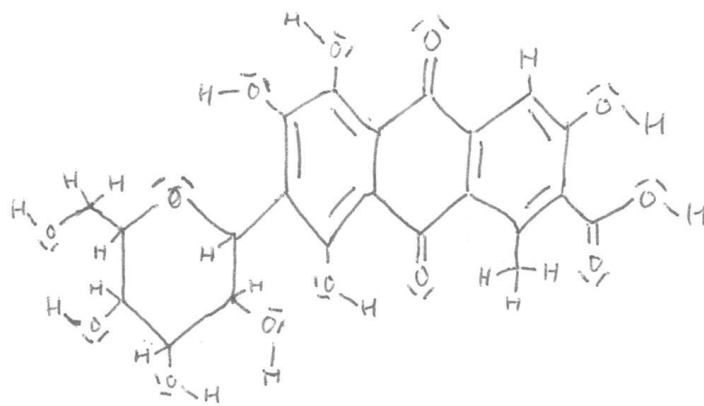


Antwoorden lesbrief

Het ontbijt van de kat

Vraag 1

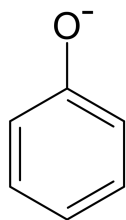
1. Luteoline en karmijnzuur hebben beide een vrij groot aantal alcoholgroepen in hun structuur. Deze groepen kunnen waterstofbruggen vormen met water, en je zou daarom verwachten dat ze beide redelijk tot goed oplossen in water. Alizarine heeft naar twee alcoholgroepen ook een meer apolair gedeelte (de benzeenring zonder zijgroepen), en daarom lost dit molecuul waarschijnlijk veel minder goed op in water.



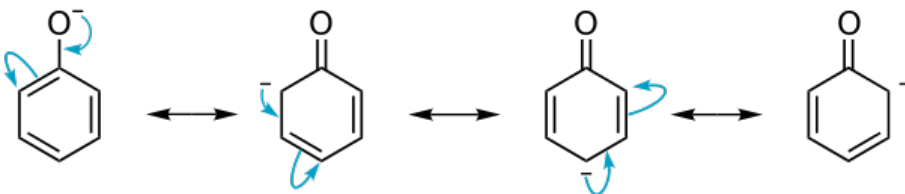
2.

Vraag 2

1. Fenol heeft een benzeenring, en kan dus licht absorberen. Het is een kleurloos molecuul, dus het absorbeert geen licht in het zichtbare deel van het spectrum. Fenol absorbeert dus in het UV-deel van het spectrum.



2.



3.