



Arbejdsopgaver - Tildeling af oxidationstal

Baseret på side 33-37

1. Tildel oxidationstal for følgende nitrogenforbindelser. Angiv hvilken form der er den mest reducerede, og hvilken form er den mest oxiderede. Relater værdierne for højeste og laveste OT til nitrogens placering i det periodiske system.

N_2	
NO	
NO_2	
N_2O_4	
NH_3	
NH_4^+	
NO_2^-	
NO_3^-	
HNO_3	
N_2	
NO	

2. Tildel oxidationstal for følgende svovlforbindelser. Angiv hvilken form der er den mest reducerede og hvilken form er den mest oxiderede. Relater værdierne for højeste og laveste OT til svovls placering i det periodiske system.

S^{2-}	
H_2S	
SO_2	
SO_3	
SO_3^{2-}	
SO_4^{2-}	
H_2SO_3	
H_2SO_4	