Tulis nombor pengoksidaan bagi setiap unsur. Kemudian jawab soalan-soalan berikutnya.

$Br_2 + 2NaI \longrightarrow 2NaBr + I_2$

$Br_2 + 2e \longrightarrow 2Br^-$

$2I^- \longrightarrow I_2 + 2e$

Labelkan proses pengoksidaan dan penurunan berdasarkan perubahan nombor pengoksidaan

Persamaan setengah pengoksidaan	
Persamaan setengah penurunan	
Agen pengoksidaan	
Agen penurunan	
Bahan yang dioksidakan	
Bahan yang diturunkan	

_____ adalah bahan yang dioksidakan kerana _____ melepaskan _____ elektron untuk membentuk satu atom _____

_____ adalah bahan yang diturunkan kerana atom _____ menerima _____ elektron untuk membentuk ion _____

Tindak balas di atas adalah tindak balas redoks kerana proses _____ dan proses _____ berlaku serentak

LIVEWORKSHEETS