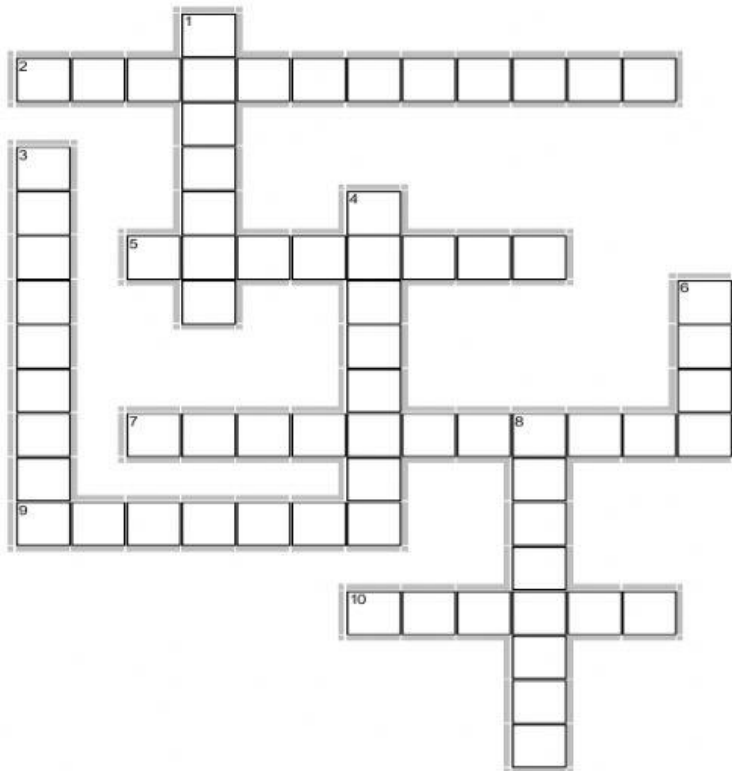




EclipseCrossword.com

Mendatar

2. Sel yang membutuhkan energi listrik agar dapat terjadi reaksi kimia
5. Zat/senyawa yang mengalami oksidasi
7. Cara yang dilakukan untuk melindungi logam dari perkaratan yaitu dengan melapisi logam tersebut dengan logam lain yang lebih mudah teoksidasi
9. Peristiwa penurunan bilangan oksidasi
10. Peristiwa kerusakan logam karena reaksi redoks antara logam dengan berbagai zat di lingkungannya

Menurun

1. Senyawa yang berperan sebagai katode pada peristiwa perkaratan besi
3. Zat/senyawa yang mengalami reduksi
4. Peristiwa kenaikan bilangan oksidasi
6. Zat/Senyawa yang berperan sebagai anode pada peristiwa perkaratan besi
8. Sel yang dapat menghasilkan arus listrik dari reaksi kimia yang dialaminya