



## Across

---

2. Apabila unsur - unsur dikelompokkan berdasarkan kenaikan massa atom relatifnya, unsur nomor 8 mempunyai kemiripan sifat dengan unsur ke-1. Pengelompokkan ini dikemukakan oleh
5. Sistem periodik unsur yang kita pakai sekarang merupakan pengembangan dari sistem periodik unsur yang disusun oleh
6. Jumlah periode dalam SPU
7. Perbedaan sifat unsur transisi dengan unsur utama
9. Nama golongan unsur yang berada pada unsur transisi dalam periode 6

## Down

---

1. Unsur-unsur H, Li dan Na yang terletak dalam golongan IA ditentukan berdasarkan
3. Mendeleev menyusun sistem periodik berdasarkan kenaikan
4. Hukum Triade merupakan salah satu cara pengelompokkan unsur yang dikemukakan oleh
6. Unsur-unsur golongan B
8. Lajur vertikal dalam sistem periodik