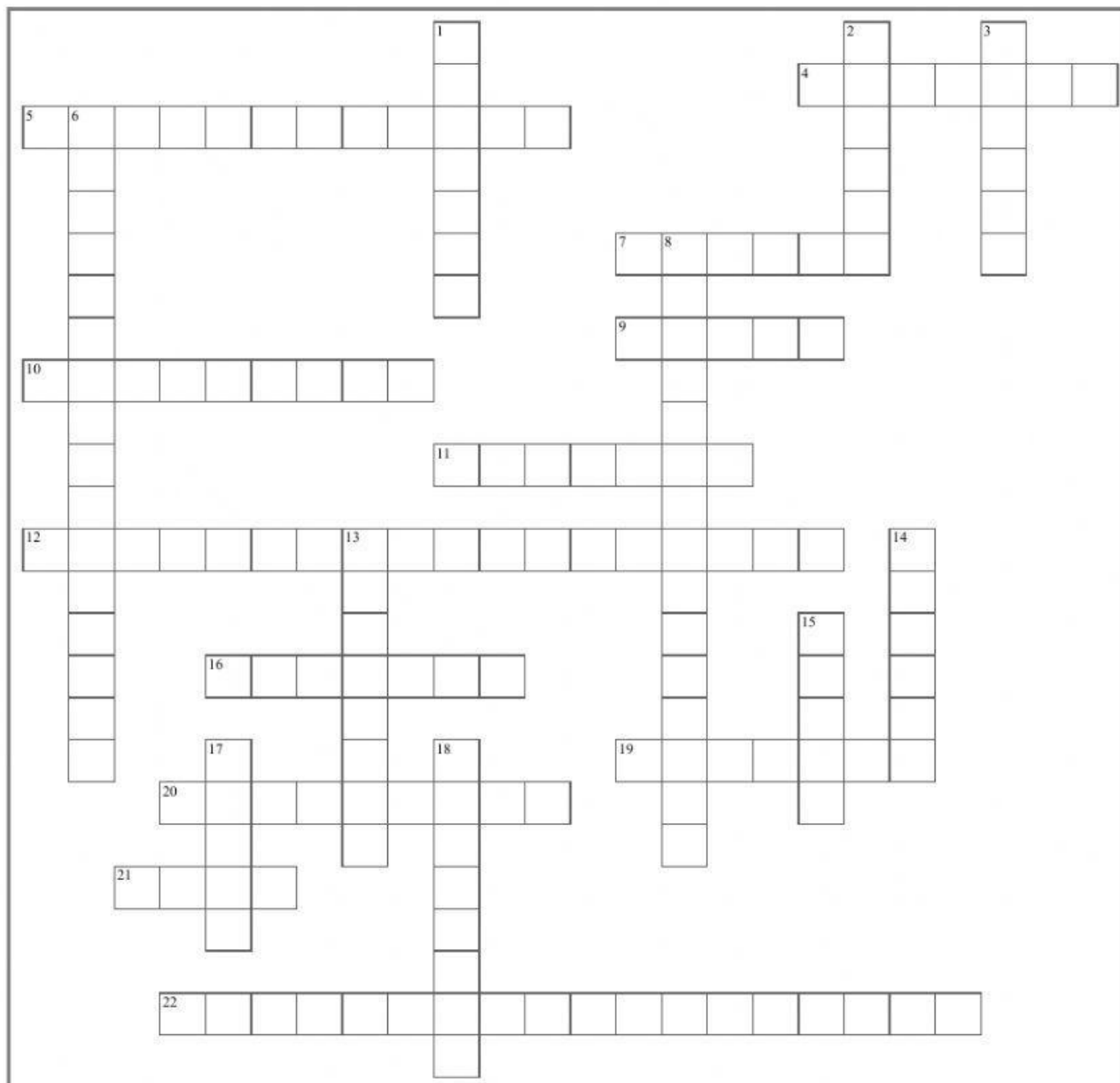


TTS SIFAT PERIODIK UNSUR -KIMIA-KELAS X - GASAL-SMA



Across

4. Diketahui Mg nomor atom 12 dan Ca nomor atom 11, manakah unsur yang energi ionisasi lebih kecil
5. Jarak antara inti atom sampai dengan elektron dikulit terluar
7. Unsur-unsur yang segolongan, karena elektron terluar makin jauh dari inti, kulit semakin banyak, sehingga elektron terluar makin mudah di lepaskan.maka energi ionisasi makin ke bawah makin E..
9. Dalam satu golongan dari atas kebawah jari-jari atom semakin besar karena jumlah kulit atom semakin
10. Diketahui unsur O nomor atom 8 dan F nomor atom 9 dan Mg nomor atom 12,

Down

1. Diketahui Li nomor atom 3 dan Na nomor atom 11, manakah unsur yang jari-jari lebih besar Diketahui Li nomor atom 3 dan Na nomor atom 11, manakah unsur yang jari-jari lebih besar
2. Dalam satu periode dari kiri ke kanan, afinitas elektron semakin E. karena jari-jari semakin kecil dan gaya tarik inti terhadap elektron semakin besar, dan atom semakin mudah menarik elektron dari luar
3. Dalam suatu periode semakin banyak elektron dan proton maka gaya tarik menarik elektron terluar dengan inti akan semakin besar, elektron semakin sukar terlepas sehingga energi untuk melepas

manakah unsur yang keelektronegatifan terkecil

11. Unsur yang mempunyai harga keelektronegatifan besar, cenderung menerima elektron dan akan membentuk ionEE
12. Kemampuan suatu atom untuk menarik elektron ke dalam ikatannya ketika atom-atom tersebut membentuk ikatan
Kemampuan suatu atom untuk menarik elektron ke dalam ikatannya ketika atom-atom tersebut membentuk ikatan
16. Diketahui B nomor atom 5 dan C nomor atom 6 dan O nomor atom 8, manakah unsur yang energi ionisasi terbesar
19. Keelektronegatifan diukur dengan menggunakan skala EE.
20. Diketahui Unsur Na nomor atom 11 dan Mg nomor atom 12 dan Al nomor atom 13, manakah unsur yang sifat logam terkecil
21. Diketahui unsur F nomor atom 9 dan Cl nomor atom 17 dan Br nomor atom 36, manakah unsur yang sifat non logam terkecil
22. Sifat-sifat yang mempunyai kecenderungan untuk berubah secara teratur sesuai dengan kenaikan nomor atom

elektron semakin besar,sehingga energi ionisasinya semakinE.

6. Besarnya energi yang diperlukan ketika mengikat satu elektron dari bentuk atom netral dalam wujud gas sehingga terbentuk ion dengan muatan
8. Energi yang diperlukan untuk melepaskan satu elektron terluar dari suatu atom atau ion dalam fase gas
13. Diketahui Na nomor atom 11 dan K nomor atom 19 dan Rb nomor atom 37, manakah unsur yang keelektronegatifan terkecil
14. Pada satu golongan dari atas ke bawah, afinitas elektron semakin E. karena jari-jari atom makin besar, sehingga gaya tarik inti terhadap elektron makin kecil, dan atom semakin sulit menarik elektron dari luar
15. Dalam satu periode unsur memiliki jumlah kulit yang sama sedangkan jumlah elektron pada kulit dan proton pada inti atom bertambah. Hal ini menyebabkan tarik menarik antara elektron dan proton semakin besar sehingga jari-jari atom semakin
17. Diketahui unsur O nomor atom 8 dan F nomor atom 9 dan Na nomor atom 11, manakah unsur yang afinitas elektron terbesar
18. Diketahui Be nomor atom 4 dan N nomor atom 7, manakah unsur yang jari-jari lebih kecil