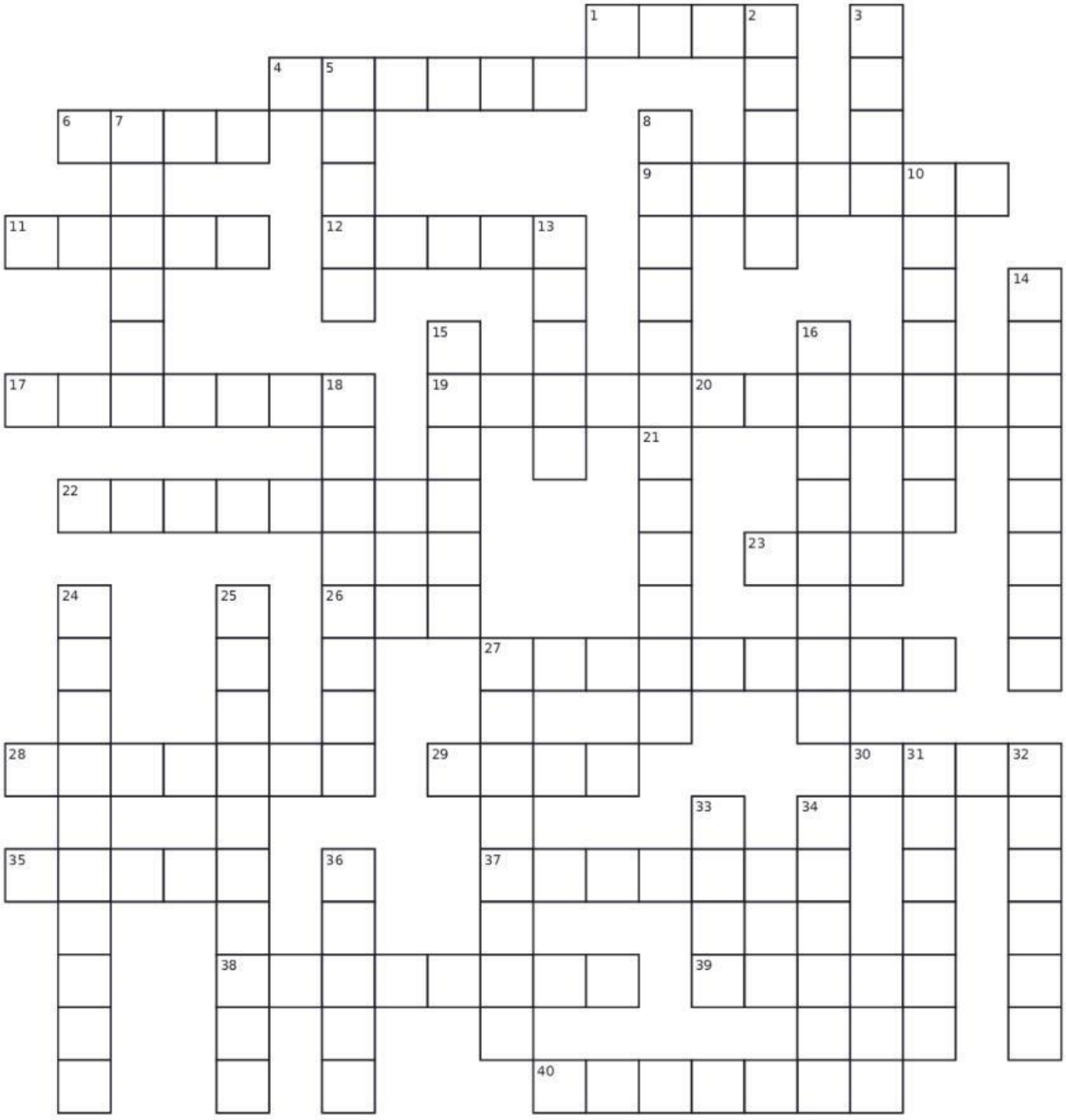
TTS Kritis: Struktur Atom

Soal Teka-Teki Silang

Nama : ..... Kelas : ..... Tanggal : .....

Isi kotak dengan huruf kapital tanpa spasi. Jawaban berupa angka ditulis dengan huruf.
Tanda "..." pada petunjuk = kata yang dicari.



LIVEWORKSHEETS

TTS Kritis: Struktur Atom

Petunjuk Soal

MENDATAR

1. Jumlah elektron valensi atom natrium. (4 huruf)

4. Gas mulia sulit bereaksi karena konfigurasi elektronnya sangat ... (6 huruf)

6. Jumlah elektron valensi atom belerang (Z = 16). (4 huruf)

9. Atom ^{12}C dan ^{14}C berbeda karena jumlah partikel tak bermuatan ini. (7 huruf)

11. Paket energi cahaya yang dipancarkan ketika elektron turun ke kulit yang lebih rendah. (5 huruf)

12. Bilangan kuantum ... (n) menentukan tingkat energi dan ukuran orbital. (5 huruf)

17. Unsur bernomor atom 20; ion Ca^{2+} memiliki 18 elektron. (7 huruf)

19. Satuan terkecil unsur yang masih mempertahankan sifat unsur tersebut. (4 huruf)

20. Energi elektron di kulit hanya bernilai tertentu, tidak kontinu. Sifat ini disebut ... (7 huruf)

22. Tingkat energi dalam satu kulit yang dilambangkan s, p, d, dan f. (8 huruf)

23. Jumlah elektron maksimum yang dapat ditampung satu orbital. (3 huruf)

26. Atom yang kehilangan atau menerima elektron sehingga muatannya tidak lagi nol. (3 huruf)

27. Dalam mekanika kuantum, elektron bersifat sebagai partikel sekaligus ... (9 huruf)

28. Penemu elektron yang mengusulkan model atom roti kismis. (7 huruf)

29. Partikel bermuatan positif (inti helium) yang ditembakkan Rutherford ke lempeng emas. (4 huruf)

30. Jumlah orbital pada subkulit p. (4 huruf)

35. Gas mulia bernomor atom 18; ion Cl^- memiliki konfigurasi elektron yang sama dengannya. (5 huruf)

37. Jenis atom yang ditentukan oleh jumlah proton dan neutron tertentu. (7 huruf)

38. Peristiwa elektron berpindah ke kulit lebih tinggi karena menyerap energi. (8 huruf)

39. Elektroda positif pada tabung sinar katoda. (5 huruf)

40. Jumlah elektron maksimum pada kulit L (n = 2). (7 huruf)

MENURUN

2. Zat tunggal yang seluruh atomnya memiliki nomor atom sama. (5 huruf)

3. Unsur bernomor atom 17 yang cenderung menerima 1 elektron. (4 huruf)

5. Jumlah orbital pada subkulit f. (5 huruf)

7. Atom bersifat ... jika jumlah proton sama dengan jumlah elektron. (6 huruf)

8. Gas mulia dikenal ... (tidak reaktif) karena konfigurasinya stabil. (5 huruf)

10. Daerah dengan peluang terbesar menemukan elektron; menggantikan konsep lintasan pasti ala Bohr. (7 huruf)

13. Ion bermuatan negatif; Cl^- terbentuk karena atom klor menerima satu elektron. (5 huruf)

14. Jumlah proton atom fluorin yang bernomor massa 19 dan memiliki 10 neutron. (8 huruf)

15. Pengusul teori atom bola pejal yang tidak dapat dibagi lagi. (6 huruf)

16. Sebagian kecil partikel alfa dipantulkan balik oleh inti. Peristiwa ini disebut ... alfa. (8 huruf)

18. Percobaan tetes minyak ilmuwan ini menentukan muatan satu elektron. (8 huruf)

21. Jumlah partikel ini di dalam inti menentukan identitas unsur dan selalu sama dengan nomor atom. (6 huruf)

24. Dari hamburan sinar alfa pada lempeng emas, ilmuwan ini menyimpulkan adanya inti atom. (10 huruf)

25. Asas ketidakpastian: posisi dan momentum elektron tak bisa diketahui bersamaan. Pengusulnya ... (10 huruf)

27. Jumlah elektron valensi menentukan ... unsur dalam tabel periodik. (8 huruf)

31. Atom dengan nomor massa sama tetapi nomor atom berbeda, misalnya ^{14}C dan ^{14}N. (6 huruf)

32. Asas pengisian elektron mulai dari subkulit berenergi paling rendah (bahasa Jerman: membangun). (6 huruf)

33. Jumlah orbital pada subkulit d. (4 huruf)

34. Elektroda negatif pada tabung Crookes, tempat sinar elektron berasal. (6 huruf)

36. Nomor ... atom sama dengan jumlah proton ditambah jumlah neutron. (5 huruf)

LIVEWORKSHEETS