

FIT IM FACH

Stellen Sie es fest. Und so geht's: Erst einmal das Rätsel lösen bzw. die passenden Antworten ankreuzen (immer nur eine Antwort auswählen). Und dann im Internet nachsehen, ob man richtig gelegen hat:

www.sbz-monteur.de → Aktuelle Ausgabe → Fit im Fach: Lösungen

Naturwissenschaft

1. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,C´
2. SI-Basiseinheit für die Masse (ausgeschrieben)
3. Vorsätze von Einheiten um das milliarden-fache (Abk.)
4. Abgegebene Leistung geteilt durch zugeführte Leistung
5. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Cu´
6. Querschnittsfläche multipliziert mit Strömungsgeschwindigkeit eines Mediums
7. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,O´
8. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,S´
9. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Pb´
10. Abgeleitete SI-Basiseinheit für den Druck
11. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Hg´
12. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Sn´
13. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Al´
14. SI-Basiseinheit für die Länge
15. SI-Basisgröße für die Masse als Zeichen
16. Berechnung mit Behauptungs-, Zwischen- und Schlußsatz
17. Bezeichnung einer Zustandsänderung bei konstanter Temperatur
18. SI-Basisgröße für die Temperatur als Zeichen
19. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,H´
20. Abgeleitete SI-Basisgröße für die Kraft als Zeichen
21. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Zn´
22. Vorsatz von Einheiten um das 1000-fache (Abk.)
23. Gesetz der Elektrotechnik bestehend aus $U = R \cdot I$ multipliziert mit I
24. Einheit für eine Leistung von PKW als Abkürzung
25. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,N´
26. Bezeichnung einer Zustandsänderung bei konstantem Druck
27. Wirkende Kraft multipliziert mit dem Hebelarm
28. Wofür steht das Elementsymbol der Chemie ,Fe´
29. Vorsatz von Einheiten um das 0,1-fache (Abk.)
30. Kraft pro Flächeneinheit
31. Vorsätze von Einheiten um das 1000.000-fache (Abk.)
32. Bezeichnung einer Zustandsänderung bei konstantem Volumen
33. Vorsätze von Einheiten um das 100-fache (Abk.)
34. Abgeleitete SI-Basiseinheit für die Kraft (ausgeschrieben)
35. Masse eines Körpers geteilt durch sein Volumen
36. SI-Basiseinheit für die Zeit (ausgeschrieben)
37. SI-Basiseinheit für die Temperatur (ausgeschrieben)
38. Abgeleitete SI-Basiseinheit für die Leistung
39. Gebräuchliches Längenmaß der SHK-Technik (25,4 mm) ausgeschrieben
40. Abgeleitete SI-Basiseinheit für die Energie (ausgeschrieben)
41. SI-Basisgröße für die Länge als Zeichen



Bild: Jason Reed / iStock / thinkstock

Periodensystem der Elemente (PSE)

1. Das PSE stellt alle chemischen Elemente dar mit

- 1. absteigender Grautönung
- 2. steigender Kernladungszahl
- 3. zunehmender Schwere
- 4. ähnlichem Aufbau
- 5. einer zufälligen Nummerierung

2. Die Einteilung des PSE erfolgt in

- 1. Haupt- und Nebengruppen
- 2. dunkle und helle Materie
- 3. raue und glatte Elemente
- 4. virtuelle und reale Elemente
- 5. standortfeste und vagabundierende Elemente

3. Die vorgestellt gezeigte Zahl im PSE zeigt die

- 1. Entdeckungsreihenfolge
- 2. Wichtigkeit
- 3. Feinheit der Strukturen
- 4. Kernladungszahl
- 5. Reaktionsfreudigkeit

4. Die waagerechten Zeilen werden bezeichnet als

- 1. Sonaren
- 2. Balearen
- 3. Perioden
- 4. Epiphyten
- 5. Plaste

5. Die senkrechten Spalten werden bezeichnet als

- 1. Verbände
- 2. Gemeinschaften
- 3. Ligen
- 4. Gruppen
- 5. Kommunen

6. Die Schalenmodelle des PSE gehen zurück auf den Physiker

- 1. Nils Holgersson
- 2. Niels Nille
- 3. Niels Bohr
- 4. Nils Fräs
- 5. Niels Rospel

7. Jedes Atom des PSE besitzt

- 1. Inhalt und Mantel
- 2. Atomkern und Elektronenhülle
- 3. Leiterbahnen und Puffer
- 4. Randgelee und Zentralmagnetit
- 5. Zentralgestirn und Trabanten

8. Das Kürzel H steht für das Element

- 1. Holz
- 2. Halogen
- 3. Wasserstoff
- 4. Humus
- 5. Hologrium

9. Das Kürzel He steht für das Element

- 1. Hertel
- 2. Hesekei
- 3. Helium
- 4. Heldien
- 5. Heraklith

10. Das Kürzel C steht für das Element

- 1. Cäsium
- 2. Castrol
- 3. Kohlenstoff
- 4. Iridium
- 5. Kochsalz

11. Das Kürzel N steht für das Element

- 1. Natrium
- 2. Noctid
- 3. Nesfera
- 4. Stickstoff
- 5. Nestle

12. Das Kürzel O steht für das Element

- 1. Sauerstoff
- 2. Olcodon
- 3. Oranium
- 4. Orkmanek
- 5. Olster



LÖSUNGEN

Im Internet nachschauen, ob man richtig gelegen hat unter:

www.sbz-monteur.de → Aktuelle Ausgabe
→ Fit im Fach: Lösungen

13. Das Kürzel Ca steht für das Element

- 1. Cäsium
- 2. Casal
- 3. Castre
- 4. Calcium
- 5. Cantilever

14. Das Element Lithium wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Li
- 2. Lm
- 3. L
- 4. Lu
- 5. Th

15. Das Element Neon wird im PSE abgekürzt mit

- 1. No
- 2. Ne
- 3. En
- 4. Nn
- 5. Na

16. Das Element Magnesium wird im PSE abgekürzt mit

- 1. M
- 2. Ma
- 3. Mn
- 4. Mi
- 5. Mg

17. Das Element Schwefel wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Q
- 2. R
- 3. S
- 4. T
- 5. U

18. Das Element Molybdän wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Ma
- 2. Me
- 3. Mi
- 4. Mo
- 5. Mu

19. Die Elemente Helium, Neon, Argon und weitere zählen zu der Gruppe der

- 1. Torrofenen
- 2. Mainstreamern
- 3. Schechokowen
- 4. Rasthorithen
- 5. Edelgase

20. Die Elemente Fluor, Chlor, Brom und einige mehr zählen zu der Gruppe der

- 1. Lactiten
- 2. Norweger
- 3. Echtzeitelemente
- 4. Halogene
- 5. Bygene

21. Die Elemente Wasserstoff, Kohlenstoff, Stickstoff, Sauerstoff, Phosphor und Schwefel zählen eindeutig zu der Gruppe der

- 1. Fastmetalle
- 2. Metalle
- 3. Nichtmetalle
- 4. Brandmetalle
- 5. Gastmetalle

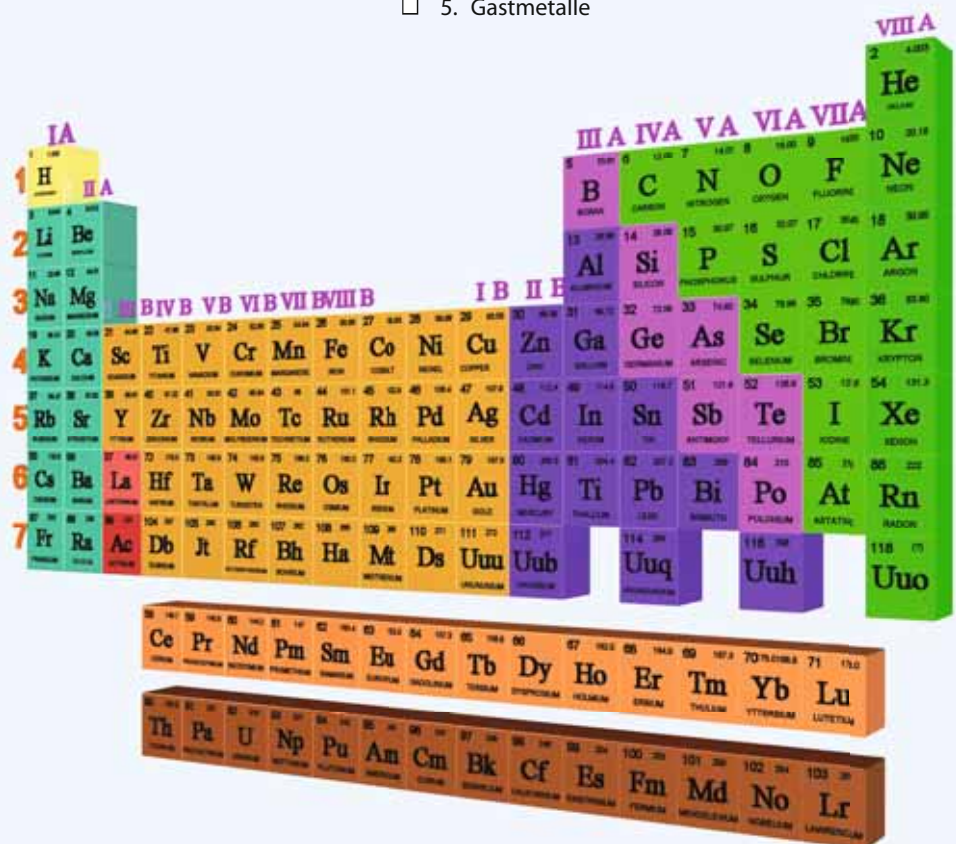


Bild: 7activestudio/iStock / thinkstock