

sich an folgende Reihe aus dem Periodensystem erinnern können

Aufgabenstellung innerhalb einer mündlichen Uni-Prüfung

21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn
Scandium		Titan		Vanadium		Chrom		Mangan		Eisen		Cobalt		Nickel		Kupfer		Zink	
44,955908(5)		47,867(1)		50,9415(1)		51,9961(6)		54,938044(3)		55,845(2)		58,933194(4)		58,6934(4)		63,546(3)		65,38(2)	
1,3		1,5		1,6		1,6		1,5		1,8		1,8		1,8		1,9		1,6	

Scandium - Titan - Vanadium - Chrom - Mangan

Eisen - Kobalt - Nickel - Kupfer - Zink

**Periodensystem der Elemente**

Gruppe ← xA = x-te Hauptgruppe; xB = x-te Nebengruppe

← Metalle und Metalloide; Nichtmetalle (+ H) →

1 IA, 2 IIA, 13 IIIA, 14 IVA, 15 VA, 16 VIA, 17 VIIA, 18 VIIIA

1 K, 2 L, 3 M, 4 N, 5 O, 6 P, 7 Q

Alkali-metalle, Erdalkali-metalle, Übergangsmetalle, Nebengruppen, Borgruppe (Triele), Tetrele, Pnictogene (Pentele), Chalkogene, Halogene, Edelgase

5-Block (+ He), d-Block Elemente, p-Block Elemente (ausser He)

Radioaktive Elemente, Synthetische bzw. in der Natur nur in kleinsten Spuren auftretende Elemente

6 P, 7 Q

f-Block Elemente: Lanthanoide, Actinoide

OZ = Ordnungszahl, Sy = Elementsymbol, (Gas, Flüssigkeit), EN = Elektronegativität

© Januar 2020 Internetchemie, alle Rechte vorbehalten