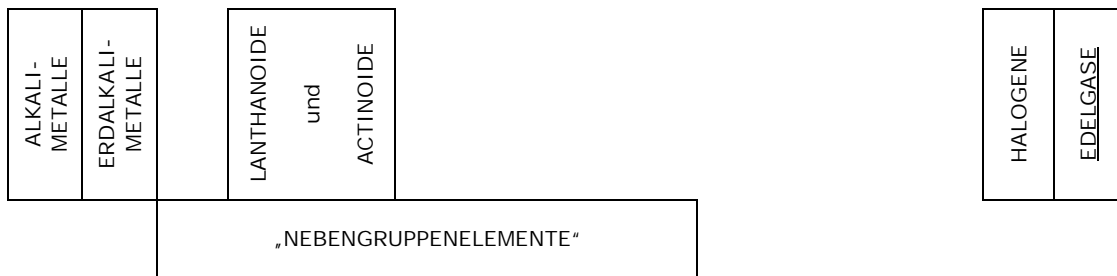




## Periodensystem der Elemente (PSE) (Teil 2)

Gruppe	1	2	3		4	...	12	13	14	15	16	17	18
Schale	1	2	3		4	...	12	13	14	15	16	17	18
1	H												He
2	Li	Be						B	C	N	O	F	Ne
3	Na	Mg						Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	K	Ca	Sc		Ti	...	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y		Zr	...	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Ce ... Lu	Hf	...	Hg	Tl	Pb	<sup>83</sup> Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac	Th ... Lr	Rf	...							



Die dicke Trennlinie **|** gibt die Trennung zwischen **Metallen** (links) und **Nichtmetallen** (rechts) an.

Die doppelt unterstrichenen Elemente neben dieser Trennlinie sind Halbmetalle.

**Bismut** <sup>83</sup>Bi ist das letzte *stabile* Element.

Die Elemente ab Ordnungszahl 84 sind radioaktiv.

Nur die Elemente **Quecksilber** Hg und **Brom** Br sind bei Raumtemperatur flüssig.

- Gruppe 1 = Alkalimetalle
- Gruppe 2 = Erdalkalimetalle
- Gruppen 3 bis 12 = „Nebengruppenelemente“
- Gruppe 17 = Halogene

### Gruppe 18 = Edelgase

Die Edelgase haben eine vollständig gefüllte äußerste Elektronenschale.

Dadurch sind sie extrem reaktionsträge (wenn man eine optimale Position gefunden hat, warum sollte man sie verlassen, nur weil jemand anderer es nicht so bequem hat?).

Sie nehmen daher eine Sonderposition unter den Elementen ein.