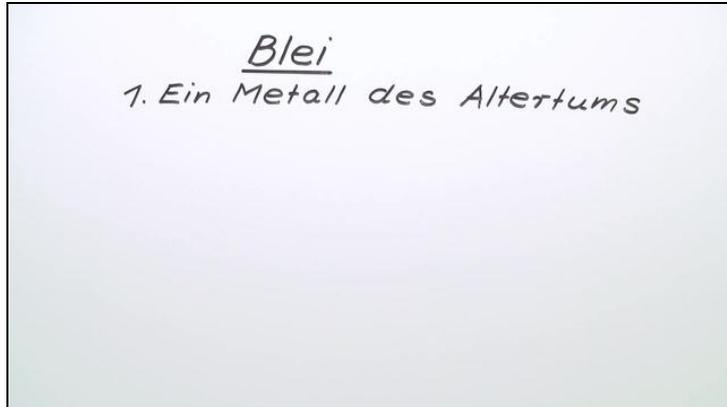




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Blei



- 1 **Nenne wichtige Eigenschaften von Blei.**
- 2 Charakterisiere das Element Blei.
- 3 Gib Verwendungsmöglichkeiten von Blei an.
- 4 Bestimme die Namen der Bleiverbindungen.
- 5 Formuliere Reaktionsgleichungen von Blei mit Säuren.
- 6 Erkläre die Funktionsweise eines Bleiakkus.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Nenne wichtige Eigenschaften von Blei.

Verbinde die Wörter mit den entsprechenden Werten.



Standardelektrodenpotential	A	1	Moshärte = 1,5
Schwermetall	B	2	$\rho = 1,13 \text{ g/cm}^3$
Schmelztemperatur	C	3	$E_0 = -0,13 \text{ V}$
weich	D	4	327 °C
		5	$\rho = 11,3 \text{ g/cm}^3$



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne wichtige Eigenschaften von Blei.

#### 1. Tipp

Die Dichte hat das Formelzeichen:  $\rho$ .

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne wichtige Eigenschaften von Blei.

**Lösungsschlüssel:** A—3 // B—5 // C—4 // D—1

Eine wichtige Eigenschaft von Blei ist die Dichte ( $\rho$ ). Sie ist mit  $11,3 \text{ g/cm}^3$  hoch. Daraus resultiert, dass Blei zu den Schwermetallen gehört.

Im Gegensatz dazu ist die Moshärte mit einem Wert von 1,5 recht gering. Damit wird angezeigt, dass Blei ein weiches Metall ist.

Für ein Metall schmilzt es schon bei relativ niedrigen Temperaturen, bei  $327 \text{ }^\circ\text{C}$ .

Zum Schluss bleibt noch das Standardelektrodenpotential ( $E_0$ ), welches mit einem Wert von  $-0,13 \text{ V}$  leicht negativ ist. Somit ist Blei ebenso wie Aluminium, Zink und Eisen unedel.