

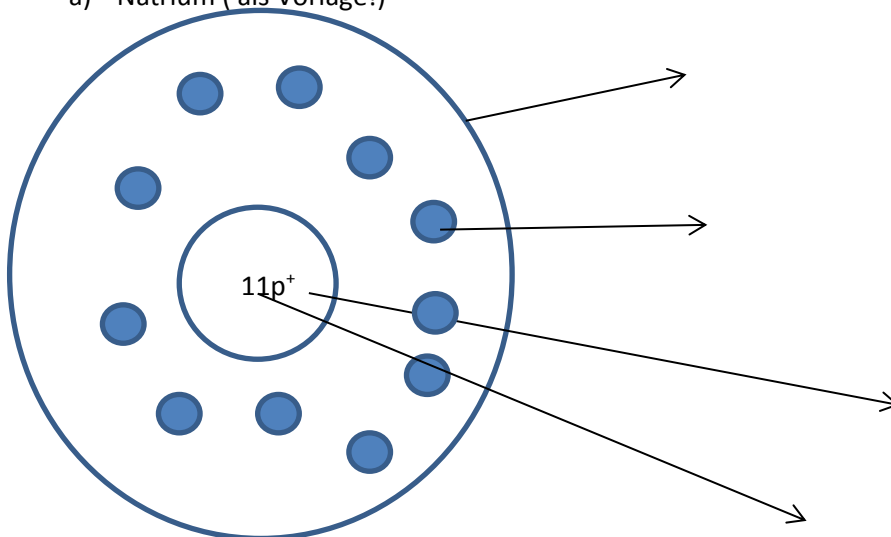
Metalle – Wiederholung

1. Vervollständige mit Tafelwerk (S. 74/75) und eigener Recherche!

Name	Symbol	Aggregatzustand	Farbe	Dichte	Verwendung
Blei				g/cm^3	
Silber				g/cm^3	
Zink				g/cm^3	
Kupfer				g/cm^3	

2. Zeichne die einfachen Atommodelle folgender Metalle und beschrifte Sie:

- Natrium Atom
- Silicium Atom
- Natrium (als Vorlage!)



- 3.) Zeichne für beide Metalle die Energieniveauschemas, die Auskunft über die Elektronenbesetzung geben!

Zeit ca. 40 min

Übungen zur Masse und Volumen

Zeit ca. 35 min

1. Wandle in die geforderte Einheit um.

a) 230g = kg b) 258 mg = g c) 7381 mg = g d) 71000 mg = kg
177 kg = t 37g = kg 3456 kg = kg 333992 g = t
599 mg = g 444 kg = t 6690 kg = kg 34679 mg = kg

2. Ergänze die fehlende Einheit.

a) 10 t = 10000____ b) 3,67 kg = 3670____ c) 0,050 g = 50____
5 g = 5000____ 1,25 t = 1250____ 0,087 t = 87____
400 mg = 0,4____ 0,45 g = 450____ 0,02 kg = 20____
1500g = 1,5____ 800kg = 0,8____ 0,005 t = 5____
7100 kg = 7.1____ 350 mg = 0,35____ 1000g = 0,001____

3. Vergleiche die Massen und setze das Zeichen >, =, <.

a) 2500g 2kg 50g b) 19g 19000mg c) 70kg 0,700t
7t 7000kg 900g 0,900 kg 8t 21kg 8210 kg
23,5 kg 23050 g 740 mg 0,072 g 0,11 t 1100 kg
7 kg 5g 7050 g 62 kg 0,062 t 37 t 5 kg 37,005 t

4. Rechne die folgenden Volumina in die angegebenen Einheiten um.

5,3 m ³	dm ³	cm ³
1250 dm ³	m ³	cm ³
450 cm ³	dm ³	mm ³

7500 mm ³	cm ³	dm ³
650 l	hl	ml
12 hl	l	ml
2780ml	l	hl

5. Wandle in die nächst kleinere Einheit um.

in die geforderte Einheit um.

a) 8 m³ = _____ b) 1,525 dm³ = _____ c) 0,005 cm³ = _____ mm³

46 m³ = _____ 0,064 dm³ = _____ 1,78 dm³ = _____ cm³

0,5 m³ = _____ 21 dm³ = _____ 3400 cm³ = _____ dm³

0,001 m³ = _____ 0,04 dm³ = _____ 58 mm³ = _____ cm³

0,010 m³ = _____ 0,003 dm³ = _____ 24780 dm³ = _____ m³

6. Rechne folgende Volumina in die angegebenen Einheiten um.

250 ml	l	cm ³	dm ³
800 cm ³	m ³	l	ml
4,2 l	ml	dm ³	cm ³
1,2 m ³	dm ³	cm ³	l