AB Der Oberflächeneffekt - Lösungen

Aufgabe 1:

Seitenlänge x	1	2	3	4
Umfang 4x	4	8	12	16
Fläche x²	1 4		9	16
Umfang : Fläche	4	2	1,3 (4/3)	1

→ Je kleiner die Seitenlänge eines Quadrats, desto größer wird der Umfang im Verhältnis zur Fläche.

Aufgabe 2:

Seitenlänge x	1	2	3
Volumen x ³	1	8	27
Oberfläche 6x²	6	24	54
Oberfl. : Volumen	6	3	2

→ Je Kleiner die Kantenlänge eines Würfels, desto größer ist die Oberfläche im Verhältnis zu seinem Volumen (**spezifische Oberfläche**).

Aufgabe 3:

Seitenlänge (cm)	Teiler	Anzahl der entstehenden Quadrate	Oberfläche aller entstandenen Quadrate (cm²)
10		1	600 cm ²
5	2	$2^3 = 8$	1200 cm²
1	5	$10^3 = 1000$	6000 cm ²
0,1	100	100 ³ = 1 000 000	60 000 cm ² = 6 m²
$10^{-7} \text{ cm} = 1 \text{ nm}$	10 ⁸	(10 ⁸) ³	60 000 000 000 cm ² = 6 000 000 m ² = 6 km²

→ Je höher der **Zerteilungsgrad** eines Stoffes, desto größer wird seine Oberfläche.

Aufgabe 4:

Anzahl Quadrate	1	4	16
Anzahl reaktiver Stellen	48	96	192

→ Je größer die Oberfläche eines Stoffes, desto größer wird der Anteil der Atome/Moleküle, die sich an seiner Oberfläche befinden und desto größer wird die Angriffsfläche für chemische Reaktionen (mehr Zusammenstöße mit anderen Teilchen). Die Reaktionsgeschwindigkeit erhöht sich und damit die **Reaktivität** des Stoffes.