

Theoretische Klausur Deckblatt

09. Juli 2015

Allgemeine Hinweise

- Für die theoretische Klausur stehen 5 Stunden zur Verfügung. Insgesamt können maximal 30 Punkte erreicht werden.
- > Öffne den Umschlag mit den Aufgaben erst nach dem Signal zum Beginn der Klausur.
- Für Deine Antworten stehen IPhO-Antwortbögen zur Verfügung. Trage Deine Antworten in die entsprechenden Kästen auf den Antwortbögen (mit A markiert) ein. Außerdem erhältst Du leere Blätter (mit B markiert) für Notizen/Nebenrechnungen. Wenn Du auf irgendein Blatt etwas geschrieben hast, was nicht mit bewertet werden soll, streiche es durch.
- Fülle die Kopfzeile komplett aus: Schülernummer (*Contestant Code*), Aufgabennummer (*Q-T1, T2* oder *T3*) und Seitennummer (*Page number*).
- > Spätere Teile einer Aufgabe lassen sich mitunter auch lösen, wenn Du die vorherigen Teile nicht lösen konntest.
- ➤ Du darfst Deinen Arbeitsplatz nicht ohne Erlaubnis verlassen. Wenn Du Hilfe benötigst (kaputter Taschenrechner, auf Toilette gehen, etc.) halte bitte eine der beiden Karten hoch (rote Karte für Hilfe, grüne Karte für Toilette).
- ➤ Zu Beginn und am Ende der Prüfungszeit ertönt ein Signal. Außerdem gibt es jede Stunde ein Signal, dass die verstrichene Zeit angibt. Zusätzlich ertönt fünfzehn Minuten vor dem Ende der Prüfungszeit (also vor dem letzten Signalton) ein Summer (*buzzer*).
- ➤ Höre am Ende des Prüfungszeitraumes sofort auf zu schreiben. Sortiere und nummeriere Deine Antwortbögen und das Papier für Notizen. Lege sie in den bereitgelegten Umschlag und lasse alles auf dem Tisch liegen. Du darfst kein Papier aus dem Prüfungsbereich mitnehmen.
- ➤ Warte an Deinem Tisch, bis der Umschlag eingesammelt ist. Nach dem Einsammeln aller Umschläge wird Dich Euer Guide aus dem Prüfungsbereich bringen.
- Eine Liste physikalischer Konstanten und Werte befindet sich auf der Folgeseite.



Theoretische Klausur Deckblatt

Physikalische Konstanten und Werte

Schwerebeschleunigung auf der Erde	g	9,807 m s ⁻²
Atmosphärendruck	$P_{\rm atm}$	1,013 · 10 ⁵ Pa
Avogadrozahl	N _A	$6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Boltzmannkonstante	k_{B}	1,381 · 10 ⁻²³ J K ⁻⁴
Grundzustandsenergie des Wasserstoffatoms	_	13,606 eV
Elektronenladung	e	1,602 · 10 ^{−19} C
Elektronenmasse	$m_{ m e}$	$9,109 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
Protonenmasse	$m_{ m p}$	$1,673 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Neutronenmasse	$m_{ m n}$	$1,675 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
magnetische Feldkonstante (Vakuumpermeabilität)	μ_0	1,257 ⋅ 10 ⁻⁶ H m ⁻¹
Elektrische Feldkonstante (Permittivität des Vakuums)	ϵ_0	8,854 · 10 ^{-1 2} F m ⁻¹
Planckkonstante	h	6,626 · 10 ⁻³⁴ J s
Schallgeschwindigkeit in Luft (bei Raumtemperatur)	$c_{\rm s}$	3,403 · 10 ² m s ⁻¹
Vakuumlichtgeschwindigkeit	С	2,998 · 10 ⁸ m s ⁻¹
Stefan-Boltzmann-Konstante	σ	5,670 · 10 ⁻⁸ W m ⁻² K ⁻¹
Gravitationskonstante	G	6,674 · 10 ⁻¹¹ N m ² kg ⁻²
Universelle Gaskonstante	R	8,315 J mol ⁻¹ K ⁻¹