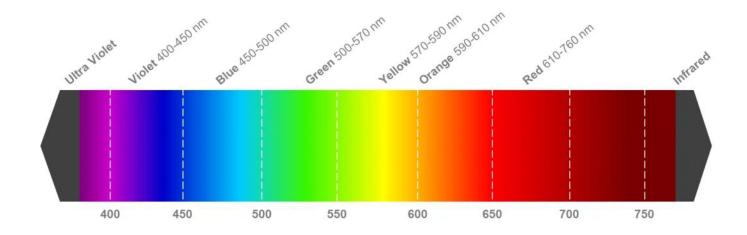
- 1. A fémezüstből megvilágítás hatására kilépő elektron kilépési munkája 0,69 aJ.
  - (a) Legalább mekkora legyen annak a fénynek a frekvenciája, amelynek hatására az elektron kiléphet az ezüst felületéről?
  - (b) Milyen fényről lehet szó: infravörös, látható vagy ultraibolya fényről?
- 2. Vizsgáljunk egy 0,02 W teljesítményű,  $630\cdot 10^{-9}$  m hullámhosszon sugárzó héliumneon lézert!
  - (a) Határozza meg a lézer által kibocsátott fény egy fotonjának energiáját!
  - (b) Határozza meg a fényforrás által két másodperc alatt kibocsátott fotonok számát!
- 3. A hidrogénatom energiaszintjeit az  $E_n = -\frac{2,2}{n^2}$  aJ összefüggéssel írhatjuk le. (Ahol n= 1,2,3,... pozitív egész szám, amely a különböző energiaszinteket jelöli.) Mekkora annak az elektromágneses hullámnak a hullámhossza, amelyet a hidrogén akkor sugároz ki, amikor egy elektronja a 2. energiaszintről a legmélyebb energiaszintre ugrik?
- 4. Tegyük fel, hogy egy hidrogénatom fotont bocsát ki, miközben elektronja az n=5 főkvantumszámmal jelzett állapotból az n=3 főkvantumszámmal jelzett állapotba jut. Az így kibocsátott fotont elnyeli egy másik hidrogénatom, amely így ionizálódik. Hányas főkvantumszámú állapotban lehetett az ionizált hidrogénatom elektronja a foton elnyelése előtt? A hidrogénatom elektronjának energiája az n főkvantumszámmal jelzett állapotban  $E_n=-\frac{13,6}{n^2}$  eV.
- 5. Egy 10 W teljesítményű fényforrás 450 nm hullámhosszúságú kék fényt bocsát ki.
  - (a) Mekkora egy foton energiája?
  - (b) Hány foton hagyja el a fényforrást 1 perc alatt?
- 6. A fényelektromos jelenség során fotonok elektronokat löknek ki egy ezüstlemezből. Az alábbi táblázat a becsapódó fotonok energiáját és a kilépő elektronok mozgási energiáját tartalmazza. (Ez utóbbit feszültségmérés segítségével határozták meg.) A táblázatból egy adat hiányzik.

foton energiája - (eV)	5,12	5,88		6,92	7,55	7,92
elektron energiája - (eV)	0,41	1,12	1,52	2,17	2,77	3,20

- (a) Ábrázolja grafikusan a kilépő elektronok energiáját a fotonok energiájának függvényében!
- (b) A fenti adatok segítségével határozza meg, hogy mennyi a kilépési munka az ezüst esetében!
- (c) Legfeljebb mekkora lehet a fotonok hullámhossza, hogy az elektronkilökés lejátszódjon?
- (d) Számítással vagy a grafikon alapján adja meg a táblázatból hiányzó adatot!



					П	П	П	П	H		П						П	П	П										Ш		H		П	$\blacksquare$			П				П		П	П			П
			Ш	н	Ш								Ш					П		Ħ	Ш		Ш								Ш			+		Ш											Ħ
			Ш																				Ш								Ш													Ш			
			H	Н		Н	Н								H		Н			Н	H		₩	Н							Н		Н	$\blacksquare$	₩	H	н				Н			Н			Ħ
			Ш	Ш		П											П						Ш	П							Ш				₩									Ш			H
			Ш																				Ш	Ш										Н			Ш				Ш					Ш	
			Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	H								Ш			Ш		Ш	Ш	Ш			Ш	Ш			Ш										Ш			₩		H	Ш
			Ш	П		П	П										Ш				Ш		₩	П						П				$\blacksquare$			Ш				Ш						H
			Ш		Ш	Ш											H						₩								Ш										Ш					ш	
	Ш		Ш	ш	Ш	Ш	Ш	Ш							Ш		Ш	Ш		Ш	Ш	Ш	Ш	Ш			Ш	Ш		Ш	Ш		Ш	$\blacksquare$			Ш				Ш		Ш	Ш			Ш
Ш	Ш		$\blacksquare$	Ш	Ш	П					Ш		П		Ш		П	Ш		Ш	П		₩	П			П		Ш		Ш	П	П		$\blacksquare$	Ħ	П	П		Ш	П		П	Ш			Ħ
			₩	ш	Ш	Ш											H						₩								Ш		Ш								Ш						
			Ш	Ш	Ш	Ш	Н		Ħ								Ш			H		Ш	₩	Ш			Ш	Ш		Ш	Ш		Ш	$\blacksquare$			н				Ш		$\blacksquare$				Ш
			$\blacksquare$			Н	Н	Н									Ш			H	Ш		₩	Н						H	Ш		Ш	$\blacksquare$			Н				Ш						H
																					Ш		Ш																					Ш			Ħ
			Ш				Н													Ш			Ш					П			Ш						Ш				Ш			+		$\mathbb{H}$	
			Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	H				Ш				Ш				Ш	Ш	Ш	Ш			Ш	Ш	ш		Ш										Ш		Ш	+++		Ш	П
			Ш			П											Ш			Ш	ш		Ш	П							Ш			$\perp$										Ш			Ħ
			Ш														Н						Ш	П																	Ш						H
			$\blacksquare$	Ш	Ш	П							П				П		ш	₩	ш		Ш	П						Ш	Ш			$\blacksquare$		П	П				П					$\Box$	Ħ
			$\blacksquare$	П	Ш	П	П	П	H			П	П		П		П	Ш		П	П	П	$\blacksquare$	П			П	П	₩	П	Ш		П	+	₩	Ш	П	П		Ш	П		П	+		$\Box$	П
			Ш																												Ш													Ш			$\blacksquare$
			Ш	Ш	Ш	П							П				Н			П	н		Ш	П							Ш			$\blacksquare$	₩	Н	н				П						Ħ
			₩	Н	H	П	Н	П	H								H	Ш		Ш	н	П	₩	Н				П	H	П	Ш		Н	$\blacksquare$	₩	H	н				П		П	Ш		H	Ħ
			Ш	Ш																											Ш										Ш			Ш			$\blacksquare$
			+++		+++								ш						ш		+++		Ш								+++			ш		ш											
			Ш				Н																Ш	ш						ш	₩			ш										Ш			
			$\blacksquare$	Ш	Ш	Ш							Ш				Ш		ш	+++	+++		Ш	Ш				Ш		Ш	##												Ш	₩		H	Ш
ш	ш		$\perp$	ш	ш	Ш	Ш	Ш	$\pm$		Ш				ш	ш	Ш	ш	Ш			Ш	Ш	Ш			Ш	Ш						Ш		ш		ш		ш	Ш		Ш				Ш
			Ш										Ш							Ш	Ш		Ш							Ш	Ш									ш	#					$\blacksquare$	
			ш														Ш				ш		Ш								$\Box$													тп			
Ш	Ш		Ш	Ш		Ш	Ш		Ш	Ш	Ш		Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	Ш	Ш			Ш	Ш	$\coprod$	Ш		Ш	Ш	Ш				Ш					Ш	Ħ		Ш			Ш		Ш	$\coprod$
						Ш	$\blacksquare$																	$\blacksquare$							▦			$\Box$										$\blacksquare$			Ħ
		шШ					ш	ш		ш						ш				ш	ш	ш	ш	ш		ш	ш	ш		ш	ш	ш	ш	ш	ш		ш	ш		ш	ш	ш	ш	ш	ш		ш