

Датум:	Тест из физике: Елементи квантне механике 2	Одјељење: _____
Група:	Име и презиме: _____	
1. Паулијев принцип: _____		
_____ /4		
2. Орбитални квантни број: _____		
_____ Вриједности: _____ /4		
3. Претвори јединице:		
$0,3dm^3 = \text{_____} m^3$		
$0,2m = \text{_____} nm$		
$5MeV = \text{_____} J$ _____/3		
4. Нацртај спектар рендгенског зрачења и објасни његов континуални дио:		
_____ /5		
5. Ако атом који има попуњена прве три љуске, као и пола 4s подљуске прими један електрон. Одреди:		
а) Број електрона на крају процеса: _____		
б) Редни број елемента: _____		
в) Главни квантни број примљеног електрона: _____		
г) Орбитални квантни број примљеног електрона: _____		
д) Могуће вриједности преостала два квантна броја: _____ /5		
6. Могу ли се разликовати континуални дијелови спектра рендгенског зрачења различитих елемената? Објасни! _____		
_____		
_____ /4		
Напомена:	Број бодова: _____ /25	