**Leghíresebb kémia tudósok!**

**Antoine Lavoisier:**

**Kiemelkedő hozzájárulása az elemek törvényéhez.**

**Az oxidáció-redukció folyamatok tanulmányozása.**

**Marie Curie:**

**A rádium és a polónium felfedezése.**

**Két Nobel-díj a fizikai és a kémiai területen.**

**Dmitrij Mendelejev:**

**A periódusos rendszer kifejlesztése.**

**Alexander Fleming:**

**A penicilin felfedezése, az első antibiotikum.**

**Hermann Staudinger:**

**A polimerkémia alapjainak fektetése, a makromolekulák kutatása.**

**Jack Kilby és Robert Noyce:**

**Az integrált áramkör (IC) kifejlesztése, ami a modern számítástechnika alapját képezi.**

**Linus Pauling:**

**Az elektrokémia és a vegyületek kötési elméletének fejlesztése.**

**A polipeptidek és a hemoglobin szerkezetének felfedezése.**

**Gilbert N. Lewis:**

**Az elektronpár megosztás koncepciójának bevezetése a kovalens kötések magyarázatához.**

**Rosalind Franklin:**

**Az röntgendiffrakciós módszer alkalmazása a DNS szerkezetének feltárásához.**

**Willard Libby:**

**A radiokarbon kormeghatározás kifejlesztése, amely lehetővé tette a szerves anyagok korának meghatározását.**

**Pierre Curie francia fizikus volt, aki feleségével, Marie Curie-val együtt dolgozott. Marie Curie-val közösen elnyerte a fizikai Nobel-díjat 1903-ban a radioaktivitás kutatásáért. Később, 1911-ben, önállóan is elnyerte a kémiai Nobel-díjat a rádium és a polónium izolálásáért. Pierre Curie jelentős hozzájárulást tett a radioaktivitás és az elemek kezelésének területén**

**Szent-Györgyi Albert (1937): Az orvosi Nobel-díjat kapta az C-vitamin felfedezéséért és biokémiai kutatásaiért.**

**Hevesy György(1943): Kémikus, aki a rádium és torium izotópjainak izotóp cseréjéért kapta a kémiai Nobel-díjat.**

**Wigner János (1963): Fizikus, aki a kémiai Nobel-díjat nyerte az atommag és az elemi részecskék szerkezetének megértéséért.**

**Gábor Dénes(1971): A holográfia feltalálójaként és kidolgozójaként kapta a fizikai Nobel-díjat.**

**Lothar Meyer német kémikus és orvos volt, aki a periódusos rendszer kidolgozásában játszott szerepet. 1864-ben publikált egy cikket, amelyben hasonlóan Dmitrij Mendelejevhez az elemeket rendszerezte a kémiai tulajdonságaik alapján, és az atomtömegek periodikus ismétlődését is felismerte.**

**J. Robert Oppenheimer: Az Manhattan-projekt vezetője, aki irányította a tudósok csoportját, és az atombomba első kísérleti robbantásának, a Trinity-tesztnek is a vezetője volt.**

**Enrico Fermi: Olasz származású fizikus, aki az első kontrollált atomreakciót hozta létre, és fontos szerepet játszott az atombomba fejlesztésében.**

**Richard Feynman: Fizikus, aki a Manhattan-projekt résztvevője volt, és később a kvantummechanika terén elért eredményeiért ismert lett.**

**Niels Bohr dán fizikus, aki a 20. század elején és közepén játszott kulcsszerepet a kvantummechanika fejlődésében. Néhány kiemelkedő hozzájárulása:**

**Bohr-modell: Bohr az atommodelljével híresült el, amelynek alapjait 1913-ban alkotta meg. Ebben a modellben az elektronok körpályákon keringenek a körülöttük lévő atommag körül, és csak bizonyos energiaszinteken tartózkodhatnak.**

**Kvantummechanika: Bohr jelentős szerepet játszott a kvantummechanika kialakításában és elfogadásában. A Bohr-féle kvantumelmélet hozzájárult az atomi és molekuláris jelenségek megértéséhez.**

**Atomi spektrumok: Bohr az atomi spektrumok vizsgálatával is foglalkozott, és az általa kidolgozott elmélettel sikerült magyarázatot adnia azon kémiai elemek spektrumaira, amelyek korábban megmagyarázhatatlannak tűntek.**

**Ernest Rutherford volt egy új-zélandi születésű brit fizikus, aki jelentős szerepet játszott az atomfizika fejlődésében. Néhány kiemelkedő hozzájárulása:**

**Atomtörvény: Rutherford végzett az "aranylemezes kísérlettel" (1911), amely során alfa-részecskéket lőtt egy aranyfólia felé. Az eredmények alapján kialakította az atomtörvényt, amely szerint az atomnak kis, tömör magja van, körülötte pedig szétterülő elektronok.**

**Rutherford-modell: Az általa kidolgozott modell szerint az atommag a többségében töltött és nagyon kicsi, míg az elektronok a körülötte eloszló térben vannak.**

**Alfa- és béta-sugárzás: Rutherford foglalkozott az alfa- és béta-sugárzás kutatásával, és számos fontos eredményt ért el ezekkel kapcsolatban, például az alfa-részecskék jellemzői és a béta-sugárzás természete.**

**Rutherford volt az első, aki rámutatott az atommag és az elektronok közötti jelentős méretkülönbségre, és az általa kifejlesztett modell alapján későbbi kutatások vezettek el a kvantummechanika és a modern atomfizika fejlődéséhez.**