

NT.3 | Perscrutar reacziuns chemicas

◀ Cumpetenzas precedentas: NUS.3.4

renviaments

2. Las scolaras ed ils scolars san ordinar e declerar midadas da substanzas.*Chemia: sistem periodic e models*

NT.3.2

Las scolaras ed ils scolars ...

3	a	» san chapir en l'istorgia dals origins dal sistem periodic dals elements SPE l'impurtanza da la descripziun e da la classificaziun sistemática.  element metals, nunmetals, gas nobels » san prender infurmaziuns davart ils elements or dal sistem periodic.	
	b	» san mussar ina reacziun chemica a maun dal model da particlas.  model sferic » san skizzar diagrams d'energia ed attribuir quels a reacziuns chemicas specificas.  diagrams d'energia	
	c	» san chapir a maun da l'exempel da l'istorgia dal svilup dal model nuclear l'impurtanza dals cunfins da models.  model da massa chargiada tenor Thompson, model nuclear tenor Rutherford » san represchentar atoms cun il model nuclear sco era numnar protons e neutrons sco elements constitutivs d'in atom.  SPE: numer d'ordinaziun, massa atomara, gruppas principalas; isotop	
	d	» san mussar ils connexs tranter il model a paletschas ed il SPE model a paletschas  model a paletschas » san declerar midadas da substanzas sco midadas en l'ordinaziun da particlas e sco midadas da cumposiziuns chemicas.  valenza, concept donatur-acceptader tar reacziuns da redox, tips da cumposiziuns, regla dals gas nobels	
	e	» san attribuir la diversidad da las substanzas e lur caracteristicas a l'ordinaziun ed a la cumbinaziun da differentes atoms.  cumposiziuns ionicas, metallicas, molecularas; modificaziun » san declerar regularitads cun models (p.ex. mantegniment da la massa, sveltezza da reacziun).	