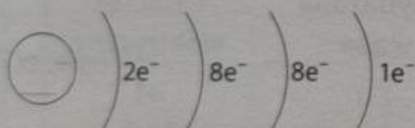


27 Uzupełnij w tabeli opisy izotopów wodoru.

Model budowy atomu				
		Modele: elektronu neutronu protonu		
Liczba	protonów			
	elektronów			
	neutronów			
	nukleonów			
Nazwa				
Symbol z liczbami: atomową i masową		$\text{}^1_1\text{H}$	$\text{}^2_1\text{H}$	$\text{}^3_1\text{H}$

28 Na fotografii przedstawiono pierwiastek chemiczny, którego izotopy zawierają 20, 21 lub 22 neutrony.

a) Uzupełnij uproszczony model budowy atomu tego pierwiastka chemicznego – wpisz liczbę protonów oraz symbole powłok elektronowych.



Skorzystaj z układu okresowego.



Pierwiastek chemiczny, którego izotopy zawierają 20, 21 lub 22 n^0

b) Określ symbol tego pierwiastka chemicznego, jego liczbę atomową oraz liczby masowe. Przedstaw je w postaci zapisu ^A_ZE .

- 30 Ołów występuje w przyrodzie w postaci czterech izotopów. Na podstawie podanych informacji oraz układu okresowego pierwiastków chemicznych uzupełnij w tabeli dane dotyczące tych izotopów.

Symbol z liczbą masową		^{204}Pb	^{206}Pb	^{207}Pb	^{208}Pb
Liczba	protonów				
	elektronów				
	neutronów				