optionA\_Title = "A. Si";

optionB\_Title = "B. Forse più tardi";

optionC\_Title = "C. Sono tutti omogenei.";

optionD\_Title = "D. Alcuni sono omogenei altri sono compositi.";

optionE\_Title = "E. Sono tutti compositi.";

optionF\_Title = "F. Si";

optionG\_Title = "G. I protoni orbitano attorno al nucleo, che è composto da neutroni ed elettroni.";

optionH\_Title = "H. I neutroni orbitano attorno al nucleo, che è composto da protoni ed elettroni.";

optionI\_Title = "I. Gli elettroni orbitano attorno al nucleo, che è composto da neutroni e protoni.";

optionJ\_Title = "J. Si";

optionK\_Title = "K. Il numero atomico è il numero dei protoni, mentre il numero di massa è la somma dei protoni e neutroni.";

optionL\_Title = "L. Il numero di atomico è la somma dei protoni e neutroni, mentre il numero di massa è il numero dei protoni.";

optionM\_Title = "M. Metti a fuoco la molecola di Acqua.";

introFirst="Ciao, il mio nome è Bohr. Come sta andando il tuo studio? Ti piacerebbe affrontare una quest sulla struttura della materia? ";

introRest="Bentornato, sei interessato alla quest?";

// ------ TEXT DISPLAYED WHEN AN OPTION IS SELECTED

optionA\_Text ="Grande. Dai un’occhiata a questi oggetti. Pensi che siano omogenei o comoposti da elementi differenti?

";

optionB\_Text ="Ok. Torna uando vuoi!";

optionC\_Text ="Bene, ci sono alcuni materiali composti da un solo elemento, come l'oro o il diamante. Ma la maggior parte dei materiali sono compositi. Ad esempio, quando respiriamo, immettiamo ossigeno ed eliminiamo il diossido di carbonio. Quindi, anche se l'aria sembra omogenea, è in realtà composta da diversi elementi chimici e così anche l'acqua, il suolo e altri materiali. Vuoi dare un'occhiata agli elementi dell'acqua?

";

optionD\_Text ="Corretto!

Vuoi dare un’occhiata agli elementi dell’acqua?

";

optionE\_Text ="Bene, ci sono alcuni materiali comosti da un solo elemento, come l'oro o il diamante. Ma è vero che molti di essi sono compositi, come l'aria, l'acqua, il suolo e altri materiali.  
Vuoi dare un'occhiata agli elementi dell'acqua?

";

optionF\_Text ="Va bene, dai un’occhiata più da vicino.

";

optionG\_Text ="In realtà, le particelle che orbitano attorno al nucleo sono gli elettroni. Protoni e neutroni formano il nucleo.  
Vuoi dare un'occhiata più da vicino all'atomo dell’ossigeno?

";

optionH\_Text ="In realtà, le particelle che orbitano attorno al nucleo sono gli elettroni. Protoni e neutroni formano il nucleo.  
Vuoi dare un'occhiata più da vicino all'atomo dell’ossigeno?

";

optionI\_Text ="Esatto!

Vuoi dare un'occhiata più da vicino all'atomo dell’ossigeno?

";

optionJ\_Text1 ="Grande, questa sarà la nostra destinazione finale.

";

optionJ\_Text2 ="Un atomo di ossigeno è composto da 8 neutroni, 8 protoni e 8 elettroni. Sai come so definisce il "numero atomico" e il "numero di massa" di ossigeno?

";

optionK\_Text ="Giusto!

E’ stato molto bello avere questa conversazione con te. Mi auguro che tu continuerai il tuo studio con interesse crescente.

";

optionL\_Text ="In realtà è il contrario: il numero atomico è il numero di protoni, mentre il numero di massa è la somma di protoni e neutroni.

Mi auguro che tu continuerai il tuo studio con interesse crescente.

";

optionM\_Text ="Come puoi vedere, una molecola d'acqua è composta da due elementi chimici: ossigeno e idrogeno. In particolare, è composta da un atomo di ossigeno e due atomi di idrogeno.  
Ma ogni atomo è composto da particelle più piccole: neutroni, protoni ed elettroni. Ti ricordi la sua struttura?

";