

VisEdu-Química: Visualizador de Material Educacional – Módulo de Química

Aluno(a): Arthur Henrique Eggert
Orientador: Dalton Solano dos Reis

Roteiro

- Introdução
- Objetivos
- Fundamentação Teórica
- Desenvolvimento
- Resultados e Discussões
- Conclusões
- Extensões
- Demonstração

Introdução

- Complexidade da Química
- Dificuldade em associar assunto com realidade
- Dificuldade do professor
- Uso da informática
- Navegadores, HTML5 e WebGL

Objetivos

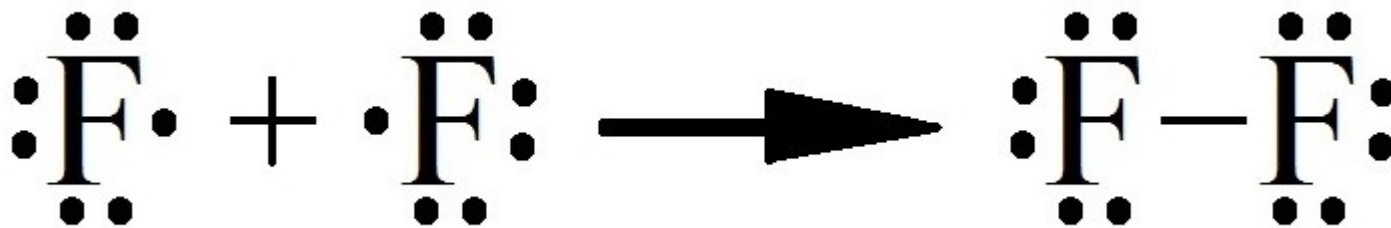
- Ferramenta Web para auxílio do ensino da química(Fórmulas Moleculares)
- Criar um ambiente 2D para a modelagem de moléculas em suas fórmulas estruturais completas
- Validar a molécula criada no ambiente 2D
- Criar uma visualização 3D da molécula

Fundamentação Teórica

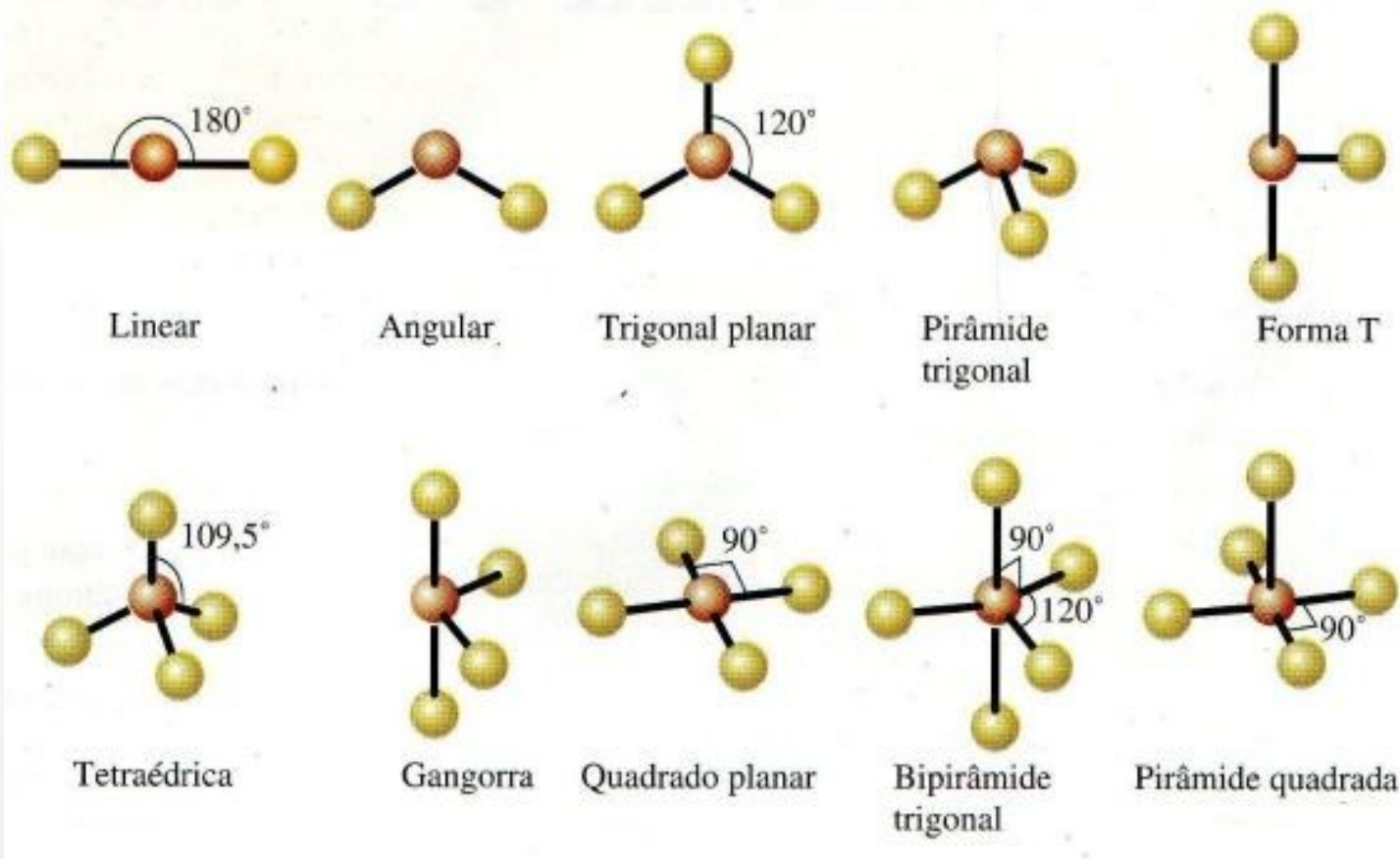
- Informática para otimizar processo de aprendizagem
- Professor deve saber explorar a informática para o surgimento de novas práticas pedagógicas
- Química é um processo experimental, a informática pode auxiliar neste ponto

Fundamentação Teórica

- Átomos, Elementos e Moléculas
- Organização dos Elementos
- Fórmulas
- Ligações
- Estrutura de Lewis
- Geometria Molecular



Fundamentação Teórica



Fundamentação Teórica

- Ambiente 3D
 - Three.js
 - Engine (Montibeler, 2014)
- Ambiente 2D
 - Fabric.js

Trabalhos Correlatos

- Avogadro
 - Edição 3D
 - Visualização 3D
 - Bases Públicas de Moléculas
 - Tipo de Apresentação

File Edit View Build Select Extensions Scripts Settings Help

New Open Save Close Quit

Tools



Navigate

Display Types

- ☐ Axes
- ☒ Ball and Stick
- ☐ Force
- ☐ Hydrogen Bond
- ☐ Label

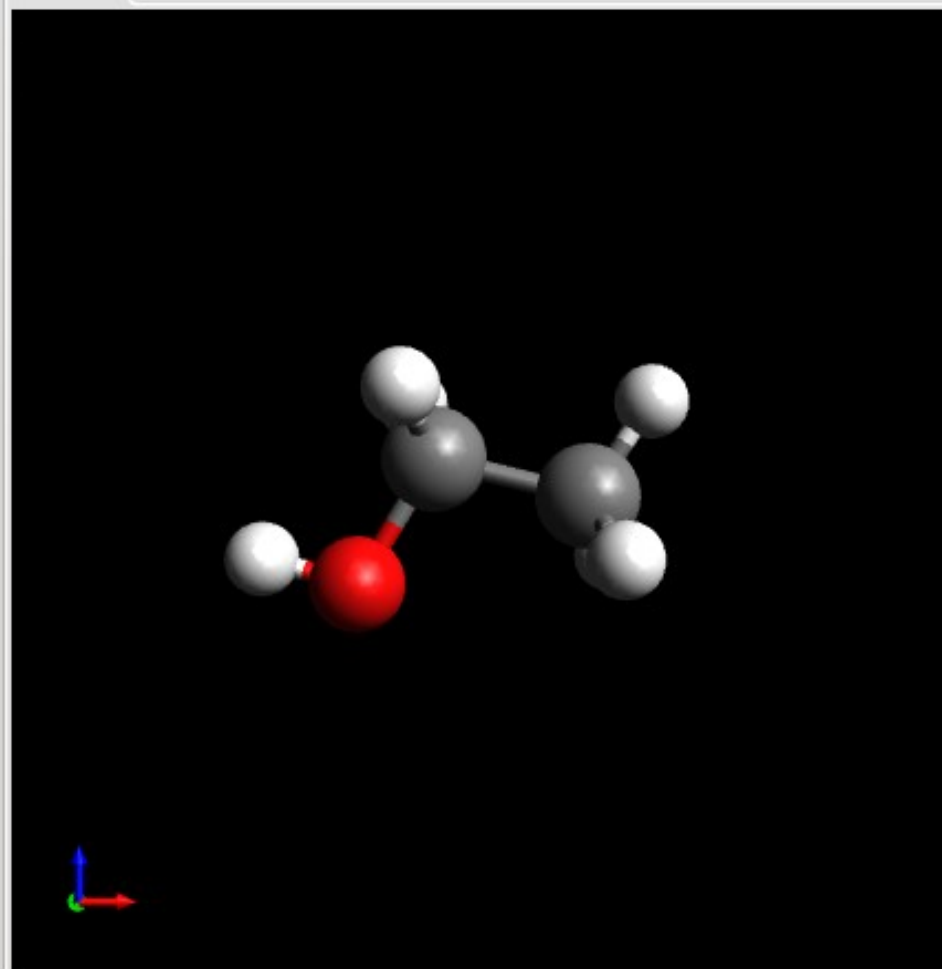
Settings...

Add

Duplicate

Remove

View 1



Messages

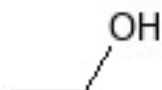
Trabalhos Correlatos

- BKChem
 - Edição 2D
 - Validação da estrutura
 - Bases Públicas de Moléculas



h>H h>h 2>2 / B X₂ X² #&

untitled0.svg



Requisitos Funcionais

- Permitir a digitação da Fórmula Química
- Criação da Fórmula Estrutural com base na Fórmula Química
- Validar Fórmula Estrutural
- Exibir resultado em ambiente 3D
- Interação de câmera no ambiente 3D

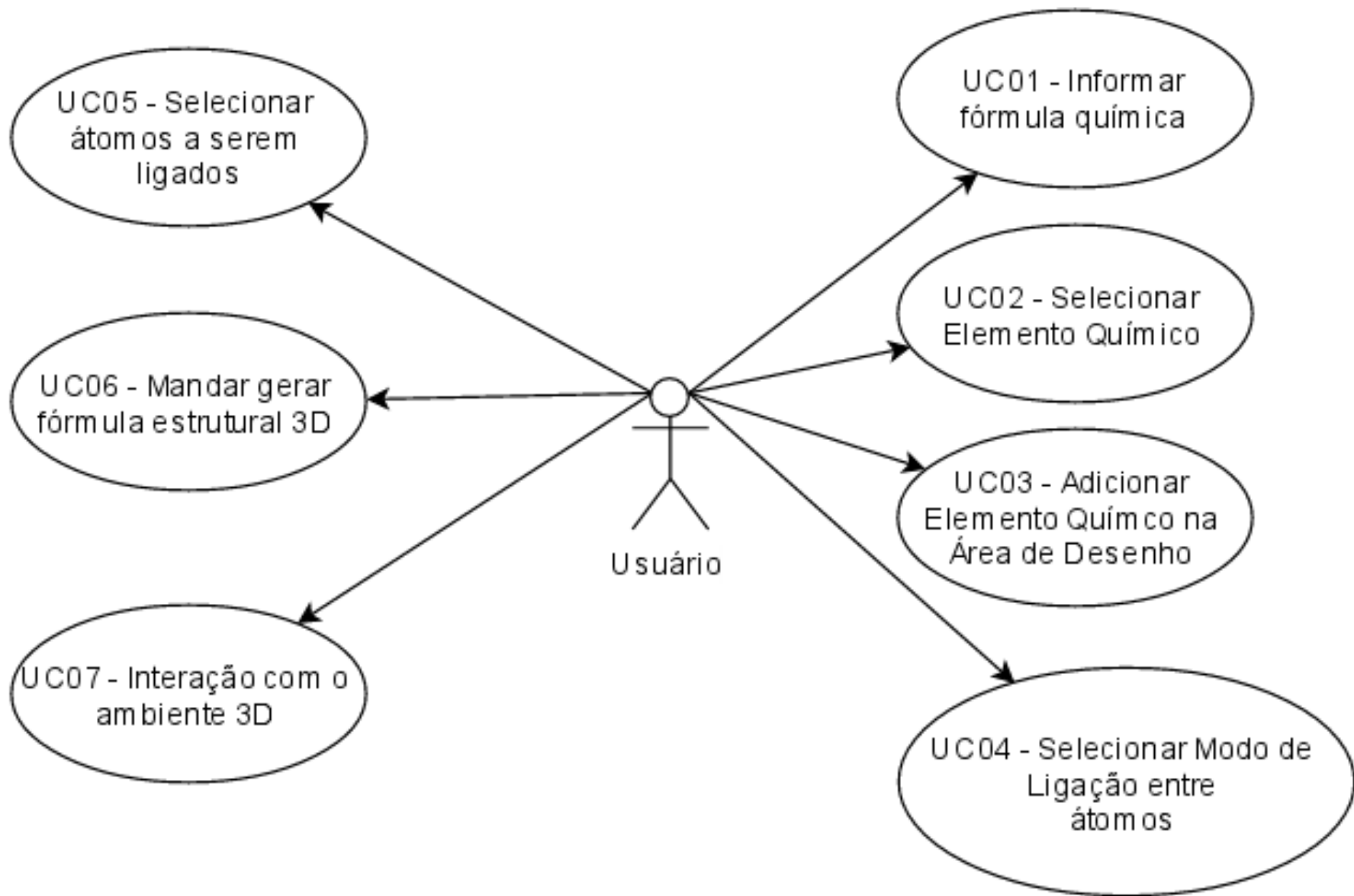
Requisitos Não Funcionais

- Javascript e HTML5
- WebGL + Three.js
- IntelliJ Idea como IDE

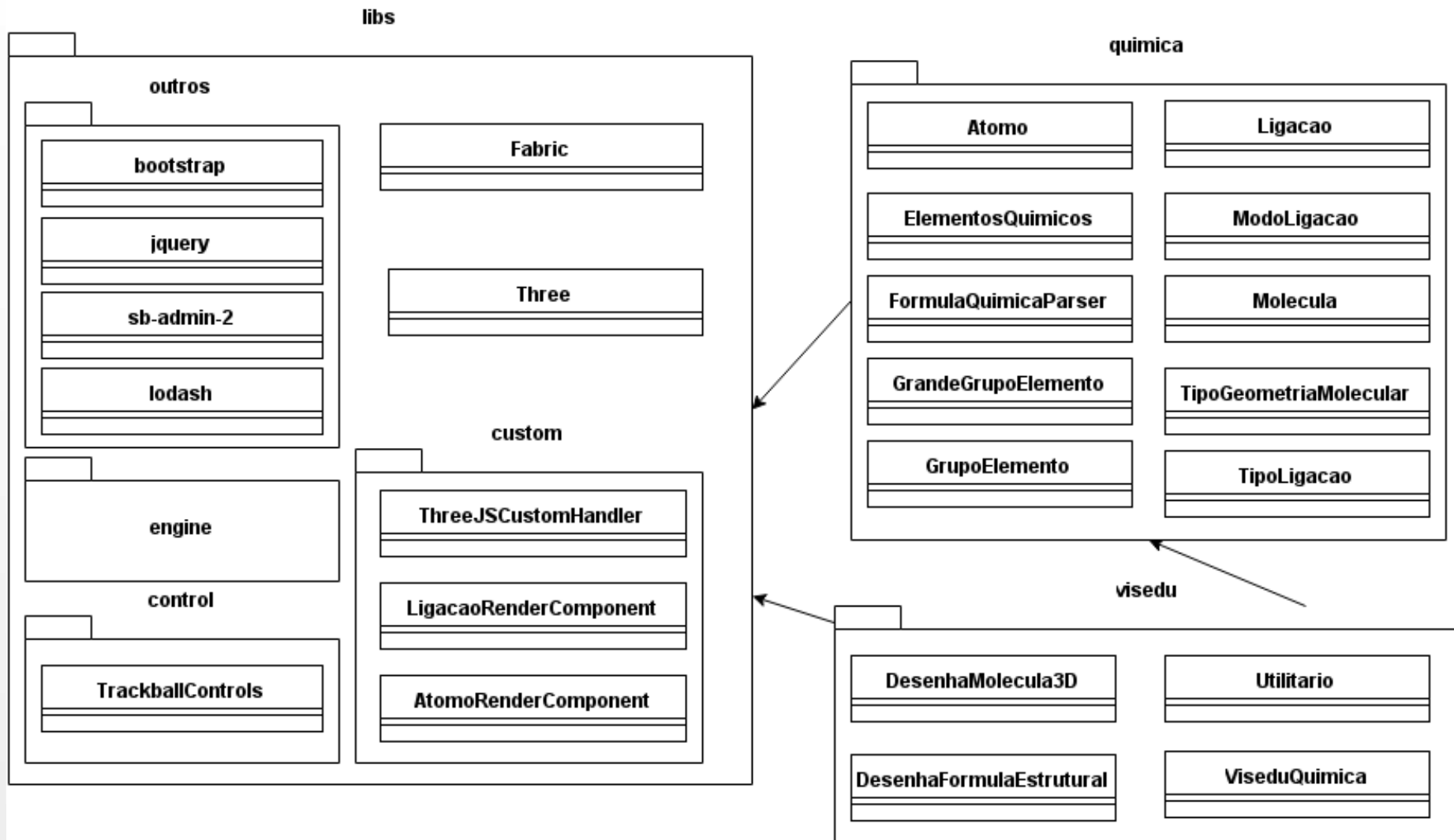
Especificação

- Quatro itens principais
 - Área de Entrada
 - Lista de Elementos
 - Área de Desenho
 - Área de Visualização

Especificação - Casos de Uso

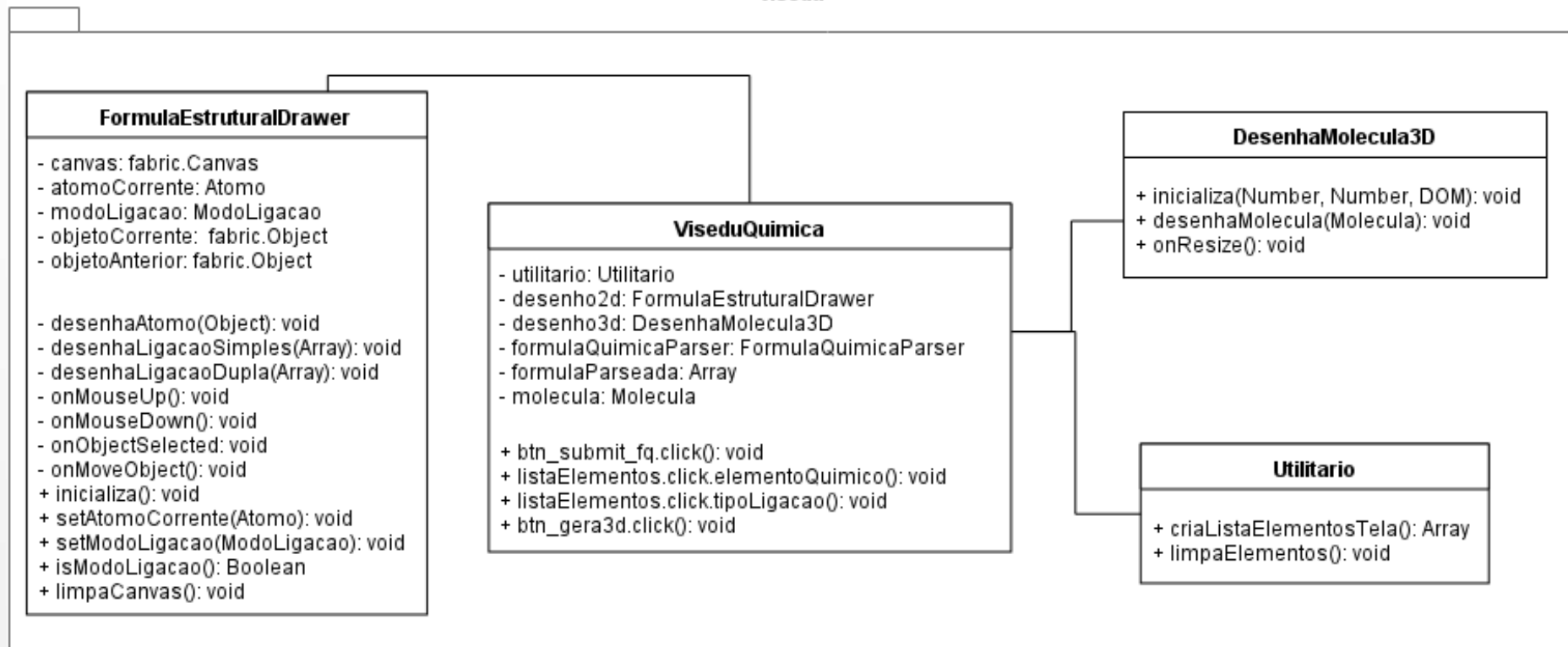


Especificação – Pacotes



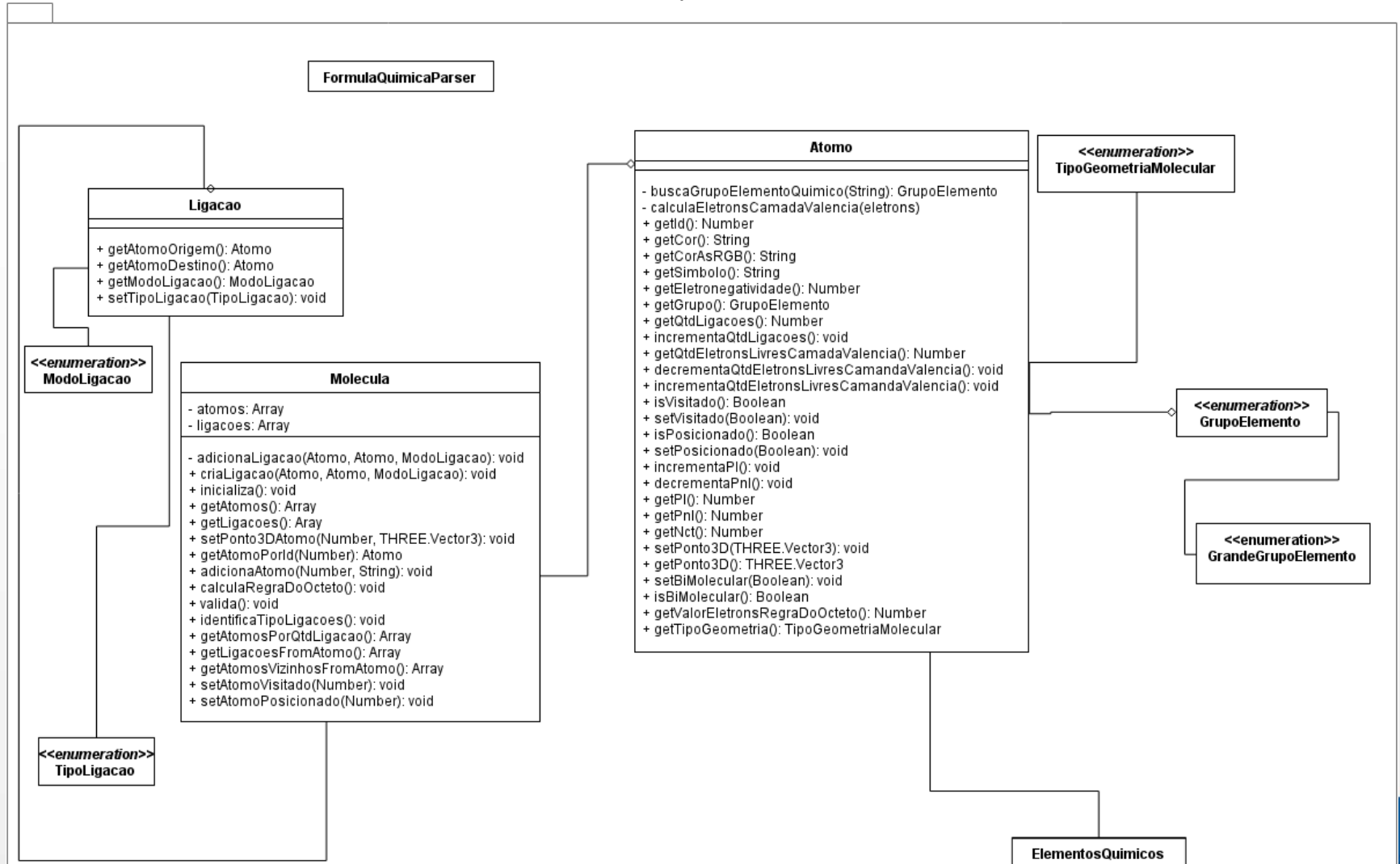
Especificação - Visedu

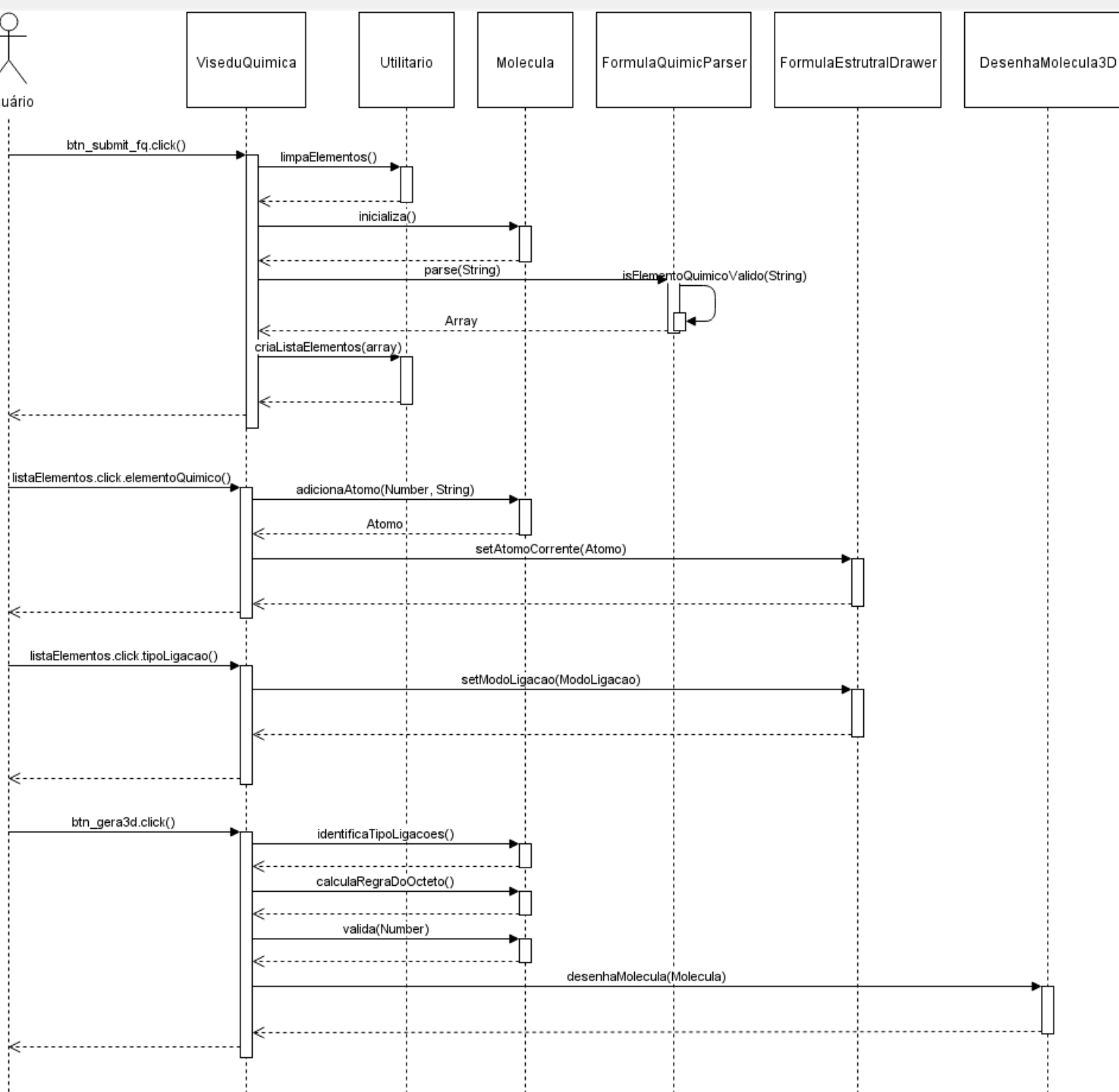
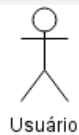
visedu



Especificação - Química

química





Implementação

```
var isElementoQuimicoValido = function (simbolo) {
    return _.includes(ElementosQuimicos.SIGLAS, simbolo);
};

self.parse = function (formula) {
    var formulaSplited;
    var elementos = [];
    if (formula) {
        formulaSplited = formula.split(/(?=[A-Z])/);
        formulaSplited.forEach(function (elemento) {
            var elementoSplited, elementoQuimico, qtdElemento;
            elementoSplited = elemento.split(/(?=[0-9])/);
            elementoQuimico = _.get(elementoSplited, 0);
            qtdElemento = _.get(elementoSplited, 1, 1);
            for (var i = 2; i < elementoSplited.length; i++) {
                qtdElemento += _.get(elementoSplited, 2, 1);
            }
            if (isNaN(qtdElemento)) {
                throw new EvalError('Elemento Químico ' + elementoQuimico + ' com quantidade inválida (' + qtdElemento + ')');
            } else {
                if (isElementoQuimicoValido(elementoQuimico) === true) {
                    for (i = 0; i < parseInt(qtdElemento); i++) {
                        elementos.push({sigla: elementoQuimico});
                    }
                } else {
                    throw new EvalError('Elemento Químico ' + elementoQuimico + ' não encontrado!');
                }
            }
        });
    } else {
        throw new EvalError('Valor não pode ser nula/branco')
    }
    return elementos;
};
```

Implementação

```
var onMouseUp = function () {  
  if (atomoCorrente) {  
    var atomoId = atomoCorrente.getId();  
    atomoCorrente = null;  
    onMouseUpCallback(atomoId);  
  }  
};  
  
var onMouseDown = function (evento) {  
  if (self.isModoLigacao()) {  
    if (objetoAnterior !== null && objetoCorrente !== null) {  
      if (_.isEqual(modoSimples, ModoSimples.SIMPLES)) {  
        desenhaLigacaoSimples([objetoAnterior.left, objetoAnterior.top, objetoCorrente.left, objetoCorrente.top]);  
      } else {  
        desenhaLigacaoDupla([objetoAnterior.left, objetoAnterior.top, objetoCorrente.left, objetoCorrente.top])  
      }  
      onMouseDownCallback(modoSimples, objetoCorrente.atomoId, objetoAnterior.atomoId);  
      canvas.deactivateAll().renderAll();  
      objetoAnterior = null;  
      objetoCorrente = null;  
      modoSimples = null;  
    }  
  } else {  
    if (atomoCorrente) {  
      desenhaAtomo(canvas.getPointer(evento.e));  
    }  
  }  
  canvas.renderAll();  
};
```

Implementação

```
self.valida = function (qtdElementosFormula) {
  if (qtdElementosFormula != atomos.length) {
    throw new Error('Nem todos os elementos da formula foram utilizados![Qtd Elementos: ' + qtdElementosFormula +
      '][Qtd Atomos: ' + atomos.length + ']');
  }

  atomos.forEach(function (atomo) {
    ...
    var achou = false;
    ligacoes.forEach(function (ligacao) {
      ...
      if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.IONICA && ligacao.getModoLigacao() !== ModoLigacao.SIMPLES) {
        throw new Error('Ligações Iônicas são sempre simples');
      }
      if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.METALICA) {
        throw new Error('Ligações Metálicas não são tratadas pelo aplicativo');
      }
    });

    if (validaRegraOcteto) {
      if (atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia() !== 0) {
        if (atomo.getValorEletronsRegraDoOcteto() !== atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia()) {
          throw new Error('Molécula não está obedecendo a regra do octeto ' + '[ Atomo => ' + atomo.getSimbolo() +
            ' Valor Regra do Octeto => ' + atomo.getValorEletronsRegraDoOcteto() + ' Eletrons Livres => ' +
            atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia() + ' ]');
        }
      }
    }

    if (!achou) {
      throw new Error('Atomo ' + atomo.getSimbolo() + ' não é usado em nenhuma ligação![1]');
    }

    if (atomo.getQtdLigacoes() === 0) {
      throw new Error('Atomo ' + atomo.getSimbolo() + ' não é usado em nenhuma ligação![2]');
    }
  });
};
```

Implementação

```
if (tipoGeometria.eixos === "xyz") {  
  x2 = x + 4 * Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]) * Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][0]);  
  y2 = y + 4 * Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]);  
  z2 = z + 4 * Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]) * Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][0])  
} else {  
  x2 = x + Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes]) * 4;  
  y2 = y + Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes]) * 4;  
  z2 = z;  
}
```


Operacionalidade

The image shows a software interface for drawing chemical structures. On the left is a sidebar with a 'Fórmula Química...' input field and a 'Lista de Elementos' (List of Elements) section containing buttons for H, H, and O. The main area is titled 'Desenhe a Fórmula Estrutural Aqui!' (Draw the Structural Formula Here!) and contains a large empty box for drawing. Below this is a settings bar with a gear icon. At the bottom is a 'Resultado 3D' (3D Result) section with a large black box for 3D visualization. Red arrows point from the labels to the corresponding UI elements.

Input da Fórmula Química

Lista de Elementos

Área de Desenho

Área de Visualização Tridimensional

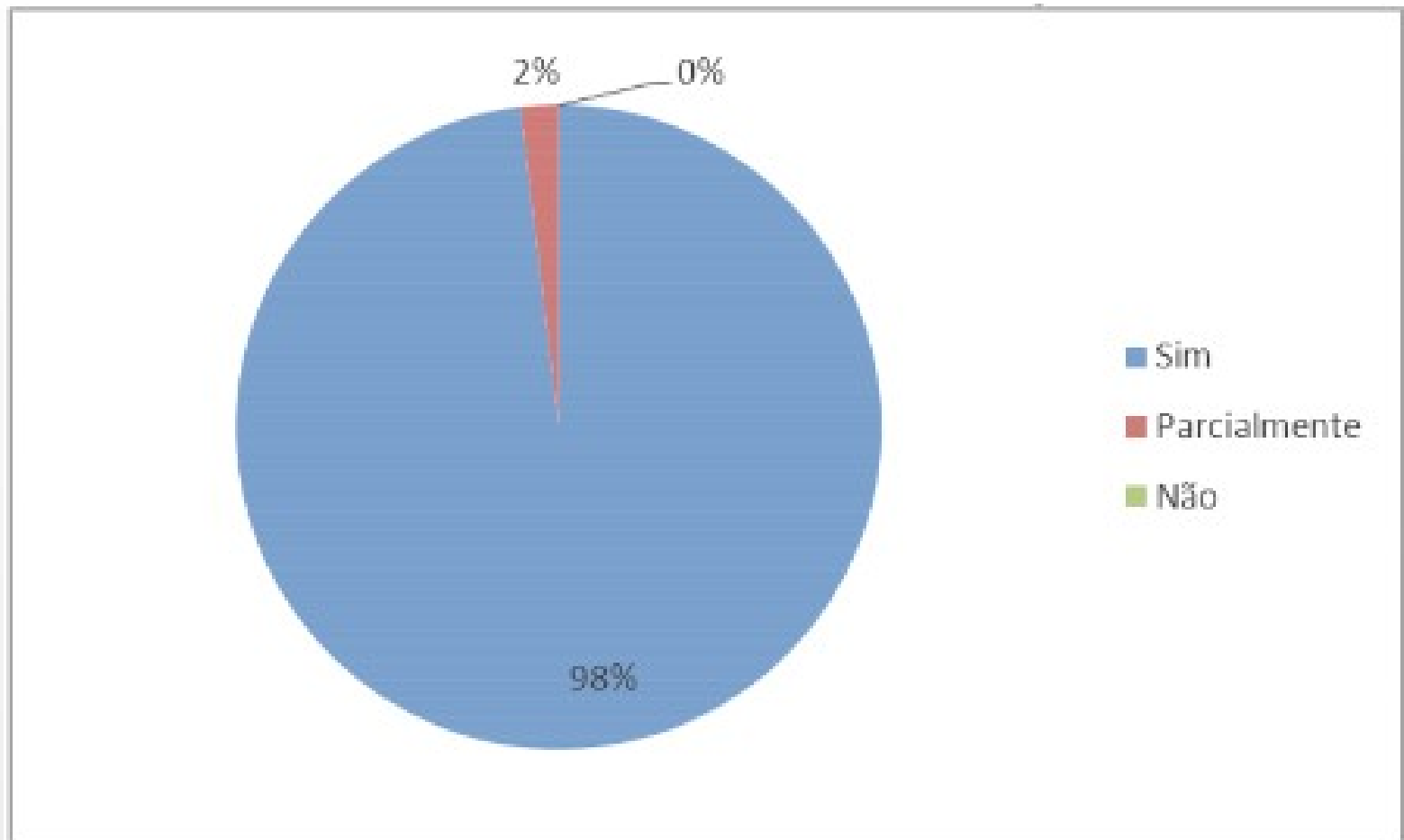
Resultados e Discussões

Questões aplicadas aos estudantes (53 alunos)

Nº	Questão	Tipo de Resposta
1	Você considera que ferramentas interativas podem auxiliar no processo de educação?	Múltipla Escolha.
2	No cenário atual de ensino, é viável para as instituições de ensino disponibilizarem <i>notebooks</i> para grupos de alunos?	
3	Você considera a aplicação apresentada como algo que poderia auxiliar a fixação do conteúdo?	
4	Como você classifica a usabilidade da aplicação?	
5	Com base nas respostas anteriores, quais foram os “pontos positivos” encontrados na aplicação?	Descritiva.
6	Com base nas respostas anteriores, quais foram os “pontos negativos” encontrados na aplicação?	
7	Com base nas respostas anteriores, quais seriam suas sugestões para melhorar o aplicativo?	

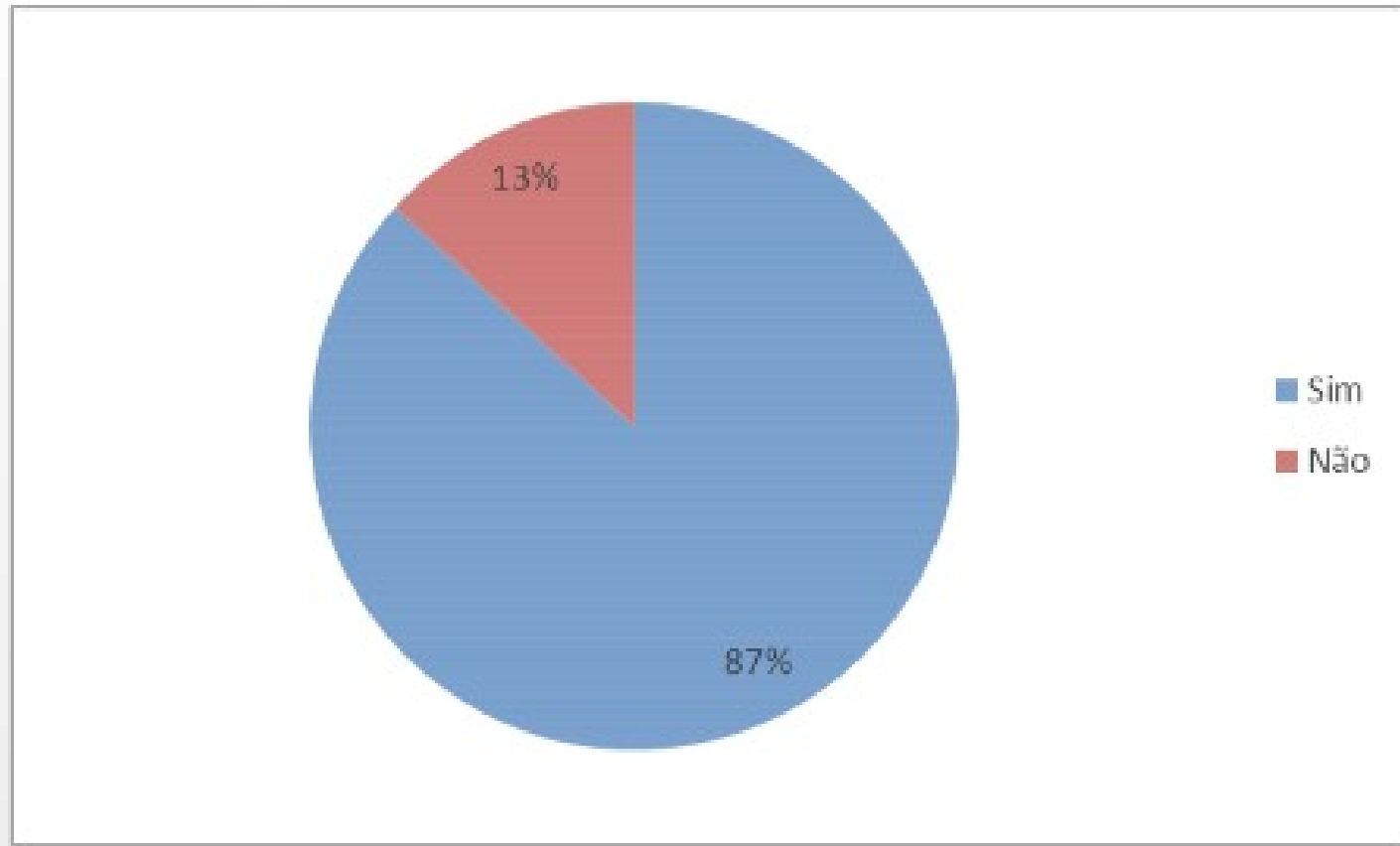
Resultados e Discussões

Você considera que ferramentas interativas podem auxiliar no processo de educação?



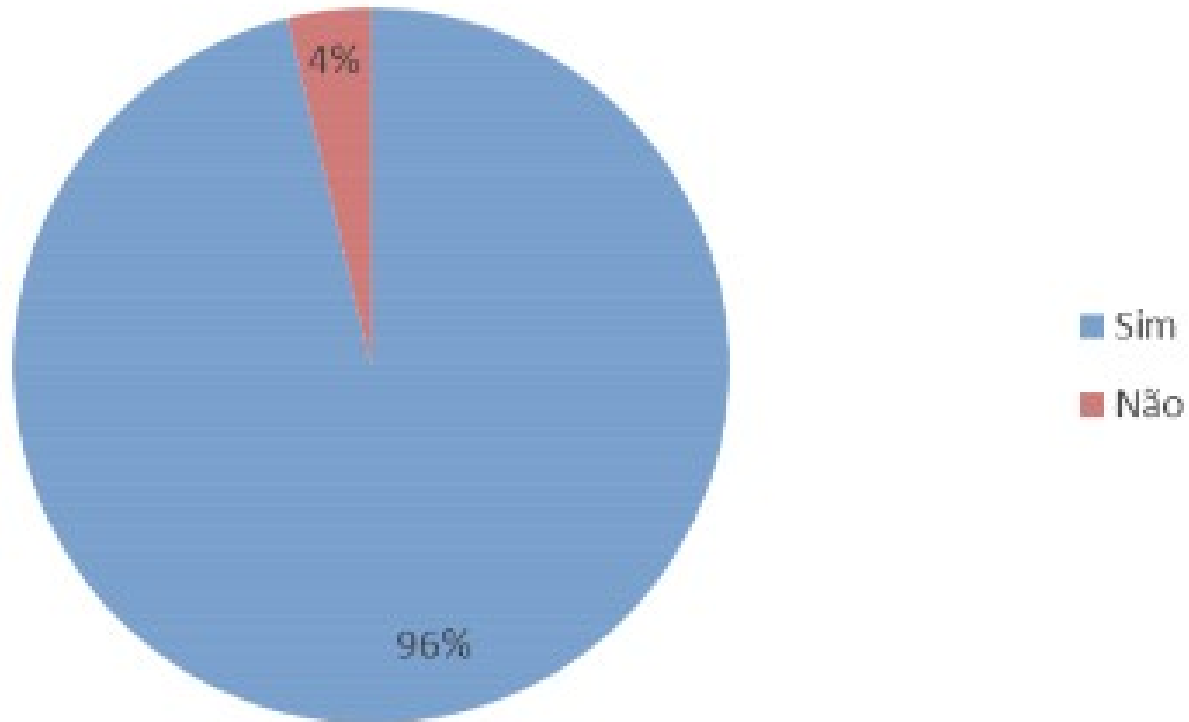
Resultados e Discussões

No cenário atual de ensino, é viável para as instituições de ensino disponibilizarem notebooks para grupos de alunos?



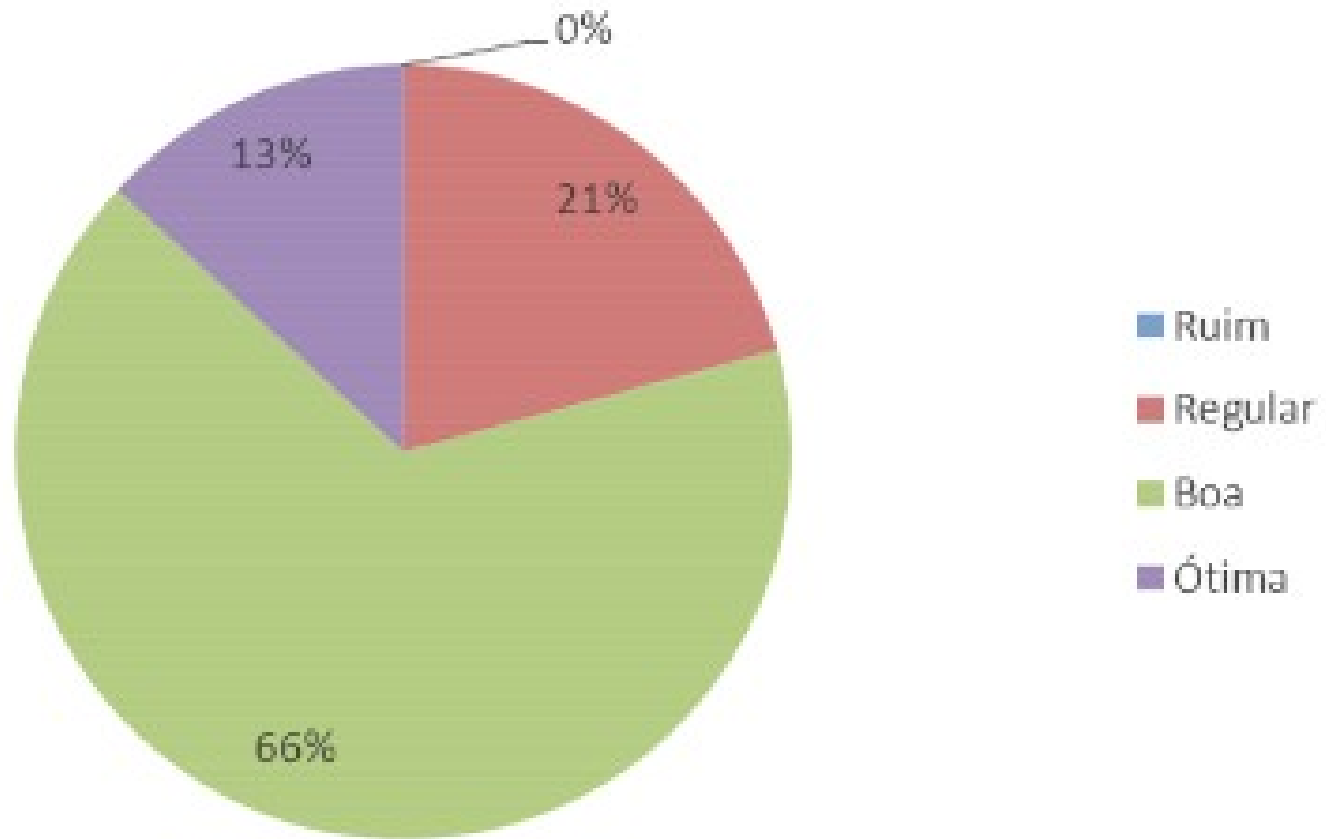
Resultados e Discussões

Você considera a aplicação apresentada como algo que poderia auxiliar a fixação do conteúdo?



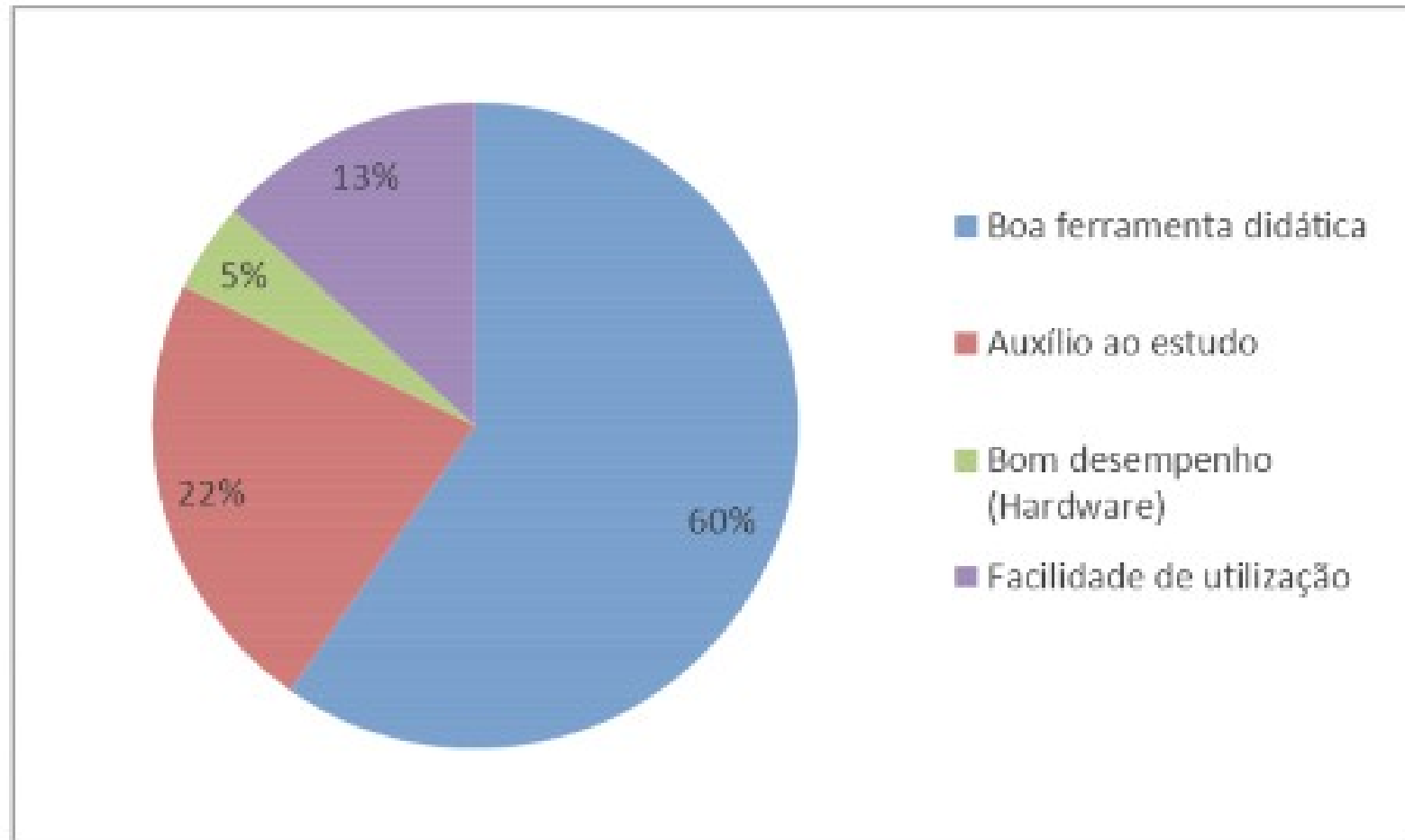
Resultados e Discussões

Como você classifica a usabilidade da aplicação?



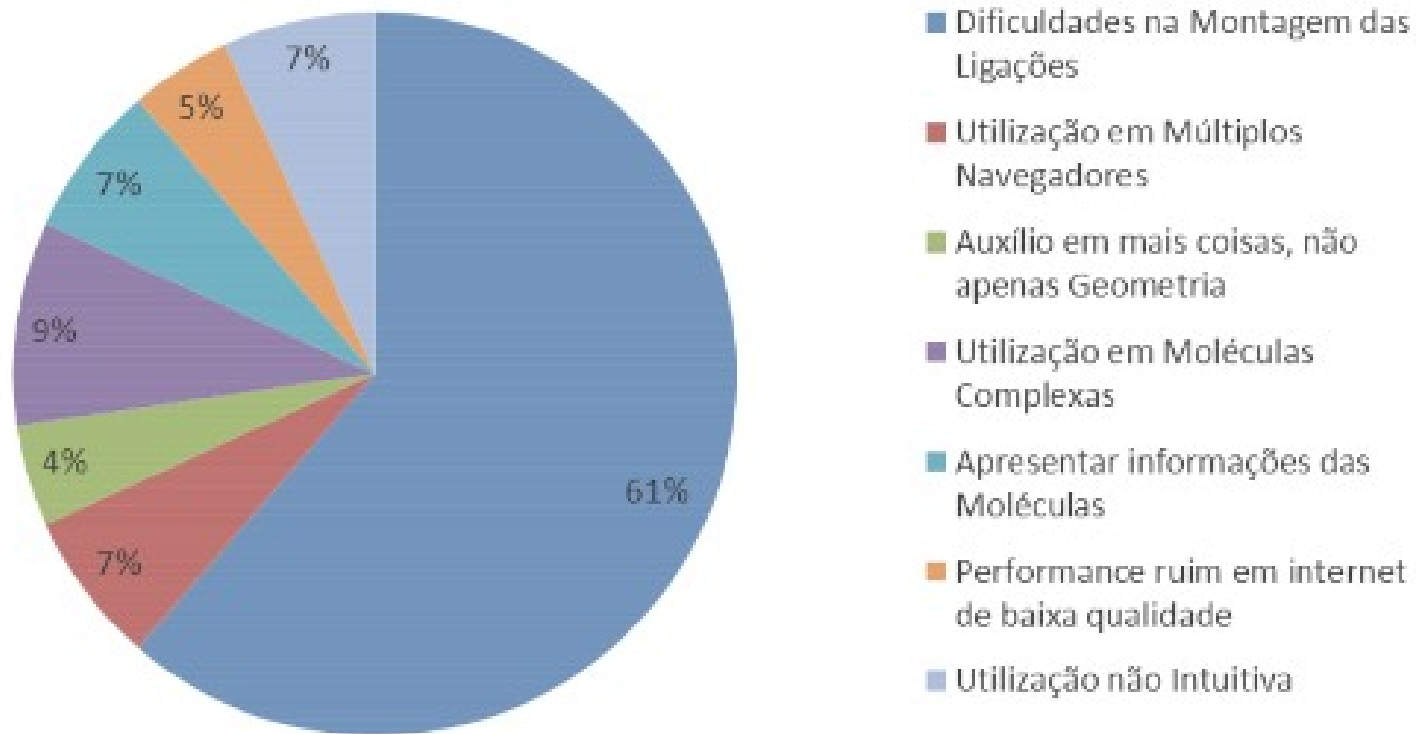
Resultados e Discussões

Com base nas respostas anteriores, quais foram os “pontos positivos” encontrados na aplicação?



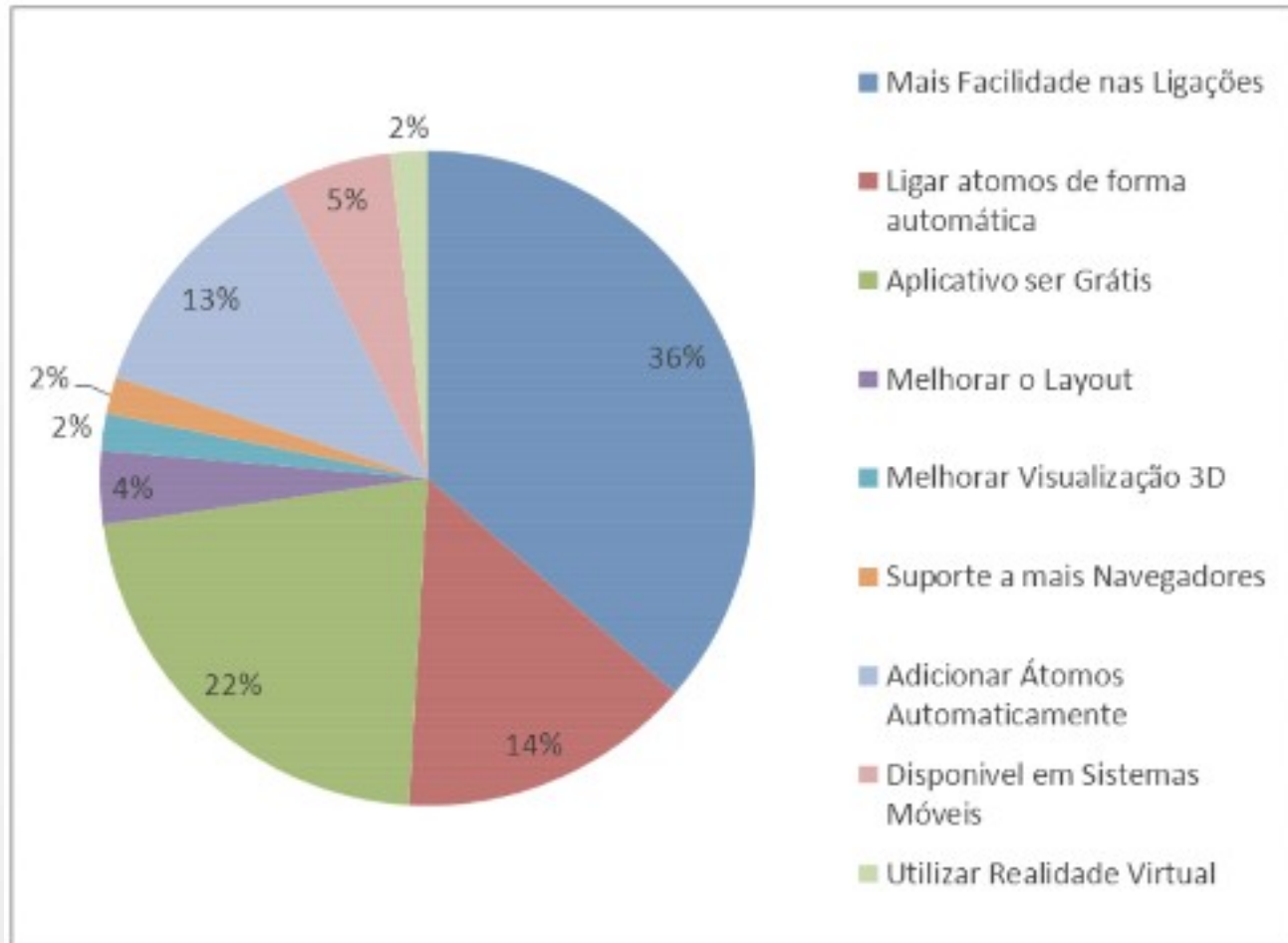
Resultados e Discussões

Com base nas respostas anteriores, quais foram os “pontos negativos” encontrados na aplicação?



Resultados e Discussões

Com base nas respostas anteriores, quais seriam suas sugestões para melhorar o aplicativo?



Resultados e Discussões

Testes de performance 3D no Google Chrome

Qtde de Objetos	FPS	Memória (MB)	Observação
40	60	202	Sistema funcionou normalmente, as taxas de FPS e memória estavam constantes durante a utilização.
80	60	237	
160	60	307	
320	60	432	
640	42~60	732	Sistema funcionou normalmente, porem as taxas de FPS variaram constantemente entre os eventos de zoom e rotação.
1.280	12~42	1300	Sistema não estava funcionando corretamente, o Google Chrome travou por aproximadamente 30 segundos até que conseguiu renderizar todos os objetos, a utilização dos eventos de zoom e rotação ficaram prejudicadas.

Resultados e Discussões

Testes de performance 3D no Firefox

Qtde de Objetos	FPS	Memória (MB)	Observação
40	50	500	Sistema funcionou normalmente, as taxas de FPS e memória estavam constantes durante a utilização.
80	35	600	Sistema funcionou normalmente, porém as .taxas de FPS estava muito baixas mesmo sem nenhuma interação com o ambiente.
160	30	650	
320	28	700	
640	18	1.500	Sistema não funcionou normalmente, e as .taxas de FPS estava muito baixas mesmo sem nenhuma interação com o ambiente, o inverso pode ser dito da memória estava com um consumo excessivo
1.280	2,1	2.000	Sistema não estava funcionando corretamente, o Firefox travou por aproximadamente 60 segundos até que conseguiu renderizar todos os objetos, a utilização dos eventos de zoom e rotação ficaram prejudicadas.

Resultados e Discussões

Testes de performance 2D no Google Chrome

Qtde de Objetos	FPS	Memória (MB)	Observação
40	60	73	Sistema funcionou normalmente, as taxas de FPS e memória estavam constantes durante a utilização.
80	60	230	
160	60	250	
320	55	260	
640	50	265	
1.280	40	270	

Testes de performance 2D no Firefox

Qtde de Objetos	FPS	Memória (MB)	Observação
40	41	600	Sistema funcionou normalmente, as taxas de FPS e memória estavam constantes durante a utilização.
80	13	1200	Sistema funcionou normalmente, porém as taxas de FPS estava muito baixas mesmo sem nenhuma interação com o ambiente.
160	10	1300	
320	13	1300	
640	-	-	Sistema travou e não terminou de carregar as peças
1.280	-	-	Sistema travou e não terminou de carregar as peças

Resultados e Discussões

Comparação entre os trabalhos correlatos e o proposto

Caraterística	BKChem	Avogadro	Proposto
ambiente de edição 2D	x		x
ambiente de edição 3D		x	
visualização 3D		x	x
validação da estrutura química	x		x
exportar resultado	x	x	
ambiente web			x
leitura de estruturas InChI	x		

Conclusões

- Utilização da Engine (Montibeler, 2014) e do Fabric.js se mostraram satisfatórias
- Desempenho satisfatório para o que foi proposto
- Ajustes são necessários
- Boa aceitação nos testes de usabilidade

Sugestões

- Melhorar a forma com que as ligações são feitas
- Adicionar mais informações sobre a molécula no ambiente tridimensional
- Adicionar automaticamente os átomos da fórmula no ambiente bidimensional
- Melhorar a visualização do ambiente tridimensional
- Utilizar iluminação na visualização tridimensional
- Permitir a utilização de mais navegadores
- Permitir o desenho de moléculas complexas

Demonstração

1A																		8A		
1	H Hidrogênio																	2	He Hélio	
2	Li Lítio	Be Berílio																	10	Ne Neônio
3	Na Sódio	Mg Magnésio																	18	Ar Argônio
4	K Potássio	Ca Cálcio																	36	Kr Criptônio
5	Rb Rubídio	Sr Estrôncio																	54	Xe Xenônio
6	Cs Césio	Ba Bário																	86	Rn Radônio
7	Fr Frâncio	Ra Rádio																	118	Uuo Ununóctio

Grupos	Tipo Ligação	Condição	Exemplo de Molécula
Metais Alcalinos ou Metais Alcalinos Terrosos e Hidrogênio	Iônica	Metais com eletronegatividade menor ou igual a 1,0	LiH, NaH, KH, CaH ₂ , SrH ₂ , BaH ₂
	Covalente	Metais com eletronegatividade maior que 1,0	BeH ₂ , MgH ₂
Não Metais ou Semi-metais e Hidrogênio	Covalente	Nenhuma	HF, HCl, HBr, HI, H ₂ O, H ₂ S, H ₂ Se, PH ₃ , Si ₄ , CH ₄
Não Metais ou Semi-metais e Não Metais ou Semi-metais	Covalente	Nenhuma	F ₂ , Cl ₂ , CO, CO ₂ , P ₄ , Cl ₂ O
Qualquer Metal e Qualquer Metal	Metálica	Nenhuma	Fe _(n) , Al _(n)
Qualquer Metal e Não Metais ou Semi-metais	Iônica	Diferença de eletronegatividade maior ou igual a 1,7	NaCl, KCl, AlF ₃ , K ₂ O
	Covalente	Diferença de eletronegatividade menor que 1,7	AlCl ₃ , HgCl ₂

Pares	Pares Ligantes	Pares não Ligantes	Geometria	Ângulo das Ligações	Exemplo
2	2	0	Linear	180°	CO ₂
3	2	1	Angular	120°	SO ₂
4	2	2	Angular	110°	H ₂ O
3	3	0	Trigonal Plana	120°	BF ₃
4	4	0	Tetraédrica	109,5°	CH ₄
4	3	1	Piramidal	110°	NH ₃
5	5	0	Bipiramidal Trigonal	90°, 120°	PCl ₅
5	4	1	Gangorra	180°, 120°	SF ₄
5	3	2	Forma de T	90°, 180°	ClF ₃
5	2	3	Linear	180°	XeF ₂
6	6	0	Octaédrica		
6	5	1	Piramidal Quadrada	90°	BrF ₅
6	4	2	Quadrada Planar	90°	XeF ₄
7	7	0	Bipiramidal Pentagonal	90°, 72°	IF ₇

Grupos	Grandes Grupos
Hidrogênio	Hidrogênio
Metais Alcalinos	Metais
Metais Alcalinos Terrosos	
Metais de Transição	
Metais de Transição Interna	
Outros Metais	
Não Metais	Ametais
Gases Nobres	Gases Nobres

Implementação

```
self.calculaRegraDoOcteto = function () {  
    ligacoes.forEach(function (ligacao) {  
        var origem = self.getAtomoPorId(ligacao.getAtomoOrigem());  
        var destino = self.getAtomoPorId(ligacao.getAtomoDestino());  
  
        if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.COVALENTE) {  
            origem.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
            destino.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
            if (ligacao.getModoLigacao() === ModoLigacao.DUPLA) {  
                origem.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
                destino.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
            }  
        } else {  
            if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.IONICA &&  
                ligacao.getModoLigacao() !== ModoLigacao.SIMPLES) {  
                throw new Error('Ligações Iônicas são sempre  
simples');  
            } else {  
                if (origem.getEletronegatividade() >  
                    destino.getEletronegatividade()) {  
                    origem.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
                    destino.decrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
                } else {  
                    origem.decrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
                    destino.incrementaQtdEletronsLivresCamandaValencia();  
                }  
            }  
        }  
    });  
};
```

Implementação

```
var isElementoQuimicoValido = function (simbolo) {
    return _.includes(ElementosQuimicos.SIGLAS, simbolo);
};
self.parse = function (formula) {
    var formulaSplited;
    var elementos = [];
    if (formula) {
        formulaSplited = formula.split(/(?=[A-Z])/);
        formulaSplited.forEach(function (elemento) {
            var elementoSplited, elementoQuimico, qtdElemento;
            elementoSplited = elemento.split(/(?=[0-9])/);
            elementoQuimico = _.get(elementoSplited, 0);
            qtdElemento = _.get(elementoSplited, 1, 1);
            for (var i = 2; i < elementoSplited.length; i++) {
                qtdElemento += _.get(elementoSplited, 2, 1);
            }
            if (isNaN(qtdElemento)) {
                throw new EvalError('Elemento Químico ' +
                    elementoQuimico + ' com quantidade inválida ' +
                        '(' + qtdElemento + ')');
            } else {
                if (isElementoQuimicoValido(elementoQuimico) === true)
                {
                    for (i = 0; i < parseInt(qtdElemento); i++) {
                        elementos.push({sigla: elementoQuimico});
                    }
                } else {
                    throw new EvalError('Elemento Químico ' +
                        elementoQuimico + ' não encontrado!');
                }
            }
        });
    } else {
        throw new EvalError('Valor não pode ser nula/branco')
    }
    return elementos;
};
```

Implementação

```
var onMouseUp = function () {
    if (atomoCorrente) {
        var atomoId = atomoCorrente.getId();
        atomoCorrente = null;
        onMouseUpCallback(atomoId);
    }
};

var onMouseDown = function (evento) {
    if (self.isModoLigacao()) {
        if (objetoAnterior !== null && objetoCorrente !== null) {
            if (_.isEqual(modoSimples, ModoSimples.SIMPLES)) {
                desenhaLigacaoSimples([objetoAnterior.left,
objetoAnterior.top, objetoCorrente.left, objetoCorrente.top]);
            } else {
                desenhaLigacaoDupla([objetoAnterior.left,
objetoAnterior.top, objetoCorrente.left, objetoCorrente.top])
            }
            onMouseDownCallback(modoSimples, objetoCorrente.atomoId,
objetoAnterior.atomoId);
            objetoAnterior = null;
            objetoCorrente = null;
            modoSimples = null;
        }
    } else {
        if (atomoCorrente) {
            desenhaAtomo(canvas.getPointer(evento.e));
        }
    }
    canvas.renderAll();
};
```


Implementação

```
self.valida = function (qtdElementosFormula) {
    if (qtdElementosFormula !== atomos.length) {
        throw new Error('Nem todos os elementos da formula foram
utilizados! [Qtd Elementos: ' + qtdElementosFormula +
        ']' [Qtd Atomos: ' + atomos.length + ']);
    }

    atomos.forEach(function (atomo) {

        if (atomos.length === 2) {
            atomo.setBiMolecular(true);
        }

        var achou = false;
        ligacoes.forEach(function (ligacao) {
            if (ligacao.getAtomoOrigem() === atomo.getId() ||
ligacao.getAtomoDestino() === atomo.getId()) {
                achou = true;
            }
            if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.IONICA &&
ligacao.getModoLigacao() !== ModoLigacao.SIMPLES) {
                throw new Error('Ligações Iônicas são sempre
simples');
            }
            if (ligacao.getTipoLigacao() === TipoLigacao.METALICA) {
                throw new Error('Ligações Metálicas não são tratadas
pelo aplicativo');
            }
        });
        if (atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia() !== 0) {
            if (atomo.getValorEletronsRegraDoOcteto() !==
atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia()) {
                throw new Error('Molécula não esta obedecendo a regra
do octeto ' + '[' Atomo => ' + atomo.getSimbolo() +
                ' Valor Regra do Octeto => ' +
atomo.getValorEletronsRegraDoOcteto() + ' Eletrons Livres => ' +
atomo.getQtdEletronsLivresCamadaValencia() + ' ]')
            }
        }
        if (!achou) {
            throw new Error('Atomo ' + atomo.getSimbolo() + ' não é
usado em nenhuma ligação! [1]');
        }
        if (atomo.getQtdLigacoes() === 0) {
            throw new Error('Atomo ' + atomo.getSimbolo() + ' não é
usado em nenhuma ligação! [2]');
        }
    });
};
```


Implementação

```
if (tipoGeometria.eixos === "xyz") {  
    x2 = x + 4 * Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]) *  
    Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][0]);  
    y2 = y + 4 * Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]);  
    z2 = z + 4 * Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][1]) *  
    Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes][0])  
} else {  
    x2 = x + Math.cos(tipoGeometria.angulos[countLigacoes]) * 4;  
    y2 = y + Math.sin(tipoGeometria.angulos[countLigacoes]) * 4;  
    z2 = z;  
}
```

