

ActivInspire programmas izmantošana mācību satura apgūvē ķīmijā un matemātikā īstenojot attālināto mācību procesu

Imants Tučs
Maltas vidusskolas ķīmijas skolotājs

Projekts Nr. 8.3.1.1/16/I/002 Kompetenču pieeja mācību saturā



NACIONĀLAIS
ATTĪSTĪBAS
PLĀNS 2020



EIROPAS SAVIENĪBA
Eiropas Sociālais
fonds

IEGULDĪJUMS TAVĀ NĀKOTNĒ

Kur var iegūt šo programmu?

1. Saite uz <https://atbalsts.soma.lv/article/76-programmaturas-aktivinspire-lejupielade>
2. Dabaszinību priekšmetiem jau bija instalēta datoros



Kāpēc es izvēlējos šo programmu savā mācību priekšmetā?

1. Šajā programmā veidotie materiāli ir interaktīvi, dinamiskāki;

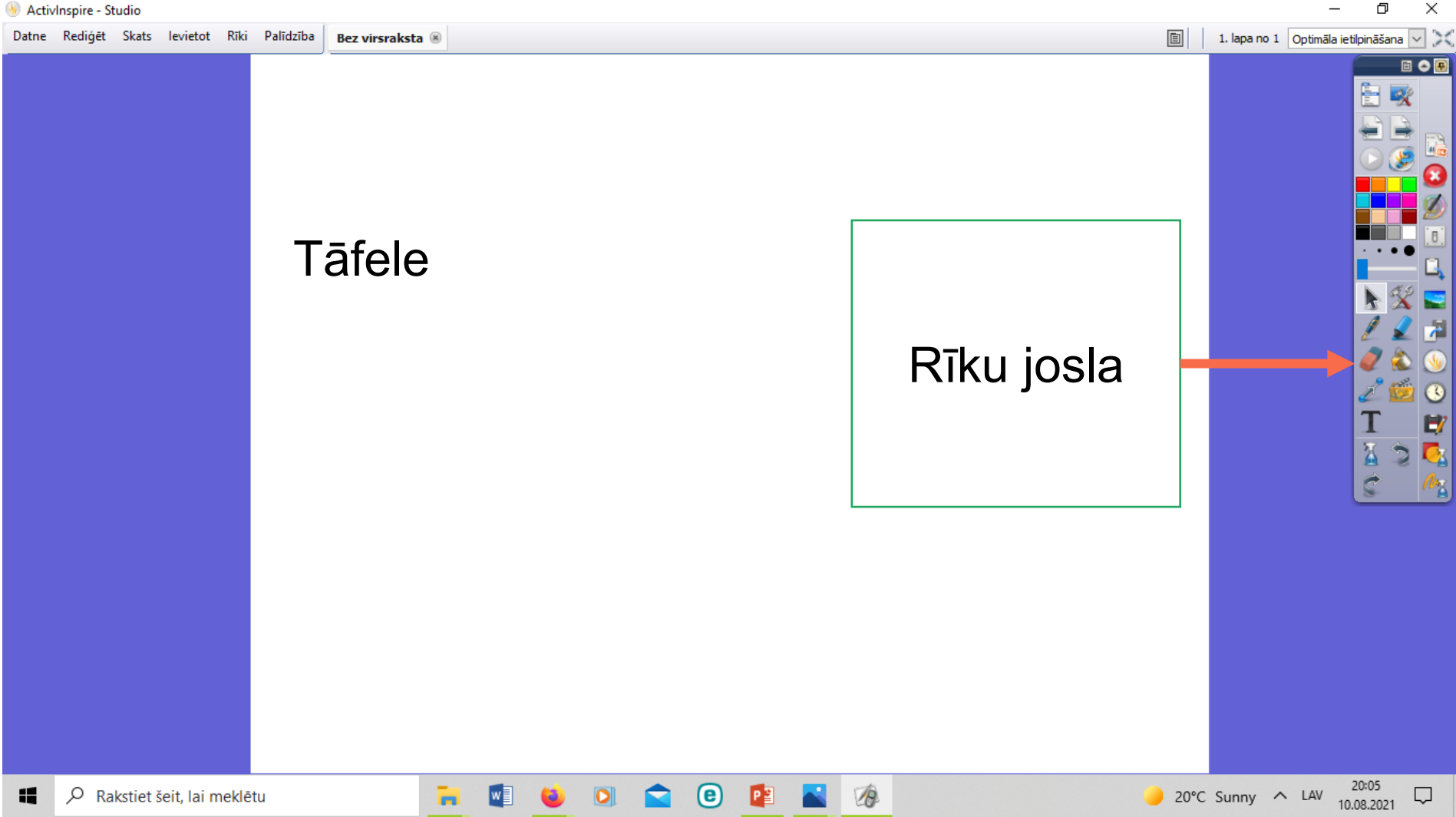
2. Pieejama pietiekoši liela tāfeles virsma;

3. Atvieglo darbu stundā un iekonomē laiku. Vienā materiālā ir iespējams ievietot video, uzdevumus, attēlus, interneta saites;

4. Pieejami dažādi rīki materiālu veidošanai;

5. Rakstot formulas ķīmijā iespējams uzrakstīt indeksus;

Darba lapa



Rīku klāsts

Pāriet no vienas lapas uz otru



Pildspalvas krāsas izvēle



Pildspalvas lielums



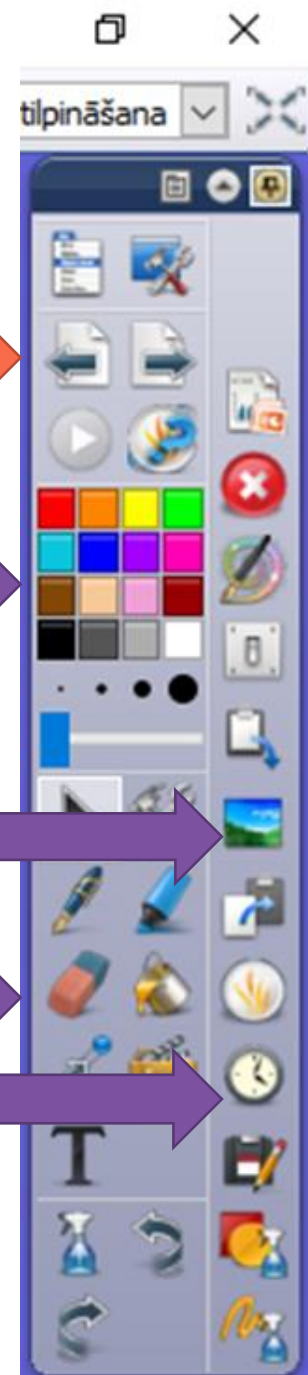
Attēls



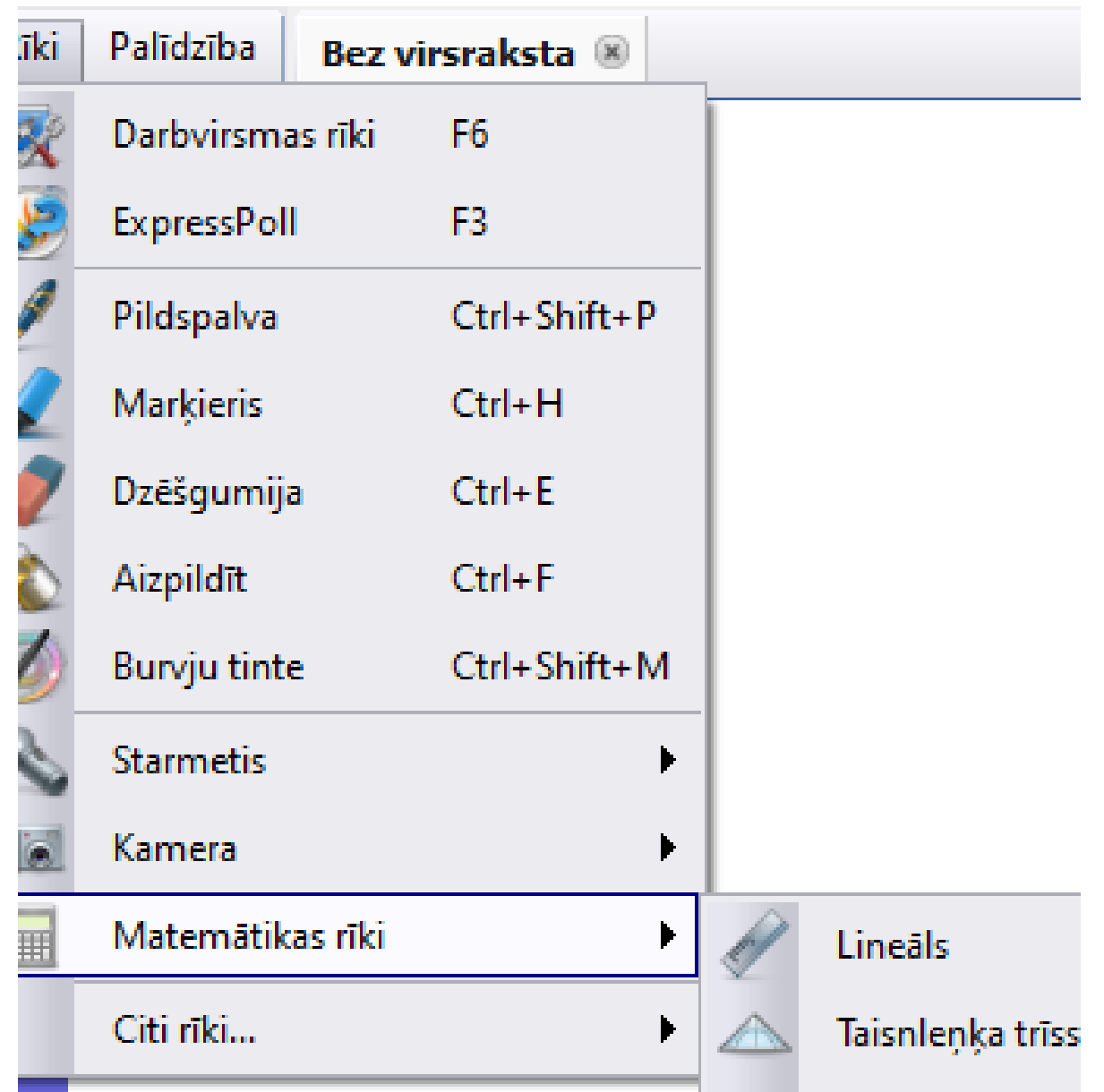
Dzēšgumija



Pulkstenis



Šeit ir pieejami arī matemātikai domāti rīki

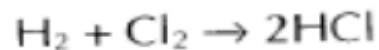
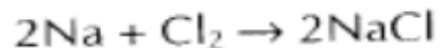
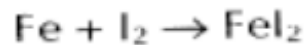
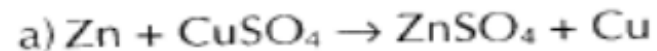


Svarīgi!

- Darba lapas iespējams tieši sasaistīt ar jebkuru citās programmās (Word, Excel, Powerpoint) izveidotu dokumentu.
- Var saglabāt Pdf formātā un aizpildītas aizsūtīt skolēniem.

Darba lapas izmantošanas piemērs

1. Nosaki reakcijas veidu



sadalīšanās

savienošanās

aizvietošanās

apmaiņas

.....

.....

.....

.....

.....

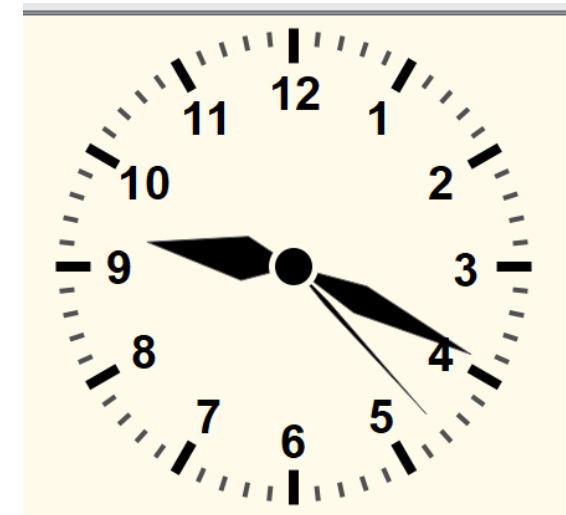
.....

.....

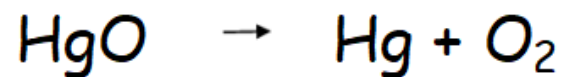
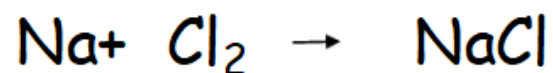
.....

.....

Darba lapas izmantošanas piemērs



2. Izlieciet koeficientus reakciju vienādojumos:



Darba lapas izmantošanas piemērs

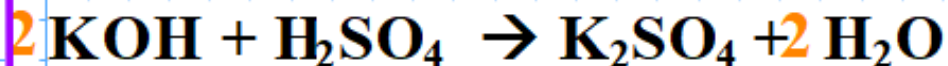
Cik gramu sāls var iegūt, ja reaģē 15 gramu KOH ar pietiekamu daudzumu sērskābes.

Dots:

$$m_{\text{KOH}} = 15 \text{ g}$$

$$m_{\text{KOH}} = 15 \text{ g}$$

$$m_{\text{sāls}} = ? \text{ g}$$



$$112 \text{ g}$$

$$174 \text{ g}$$

Jāaprēķina:

$$m_{\text{sāls}} = ? \text{ g}$$

$$M_{\text{KOH}} = 39 + 16 + 1 = 56 \cdot 2 = 112 \text{ g}$$

$$M_{\text{K}_2\text{SO}_4} = 39 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 174 \text{ g}$$

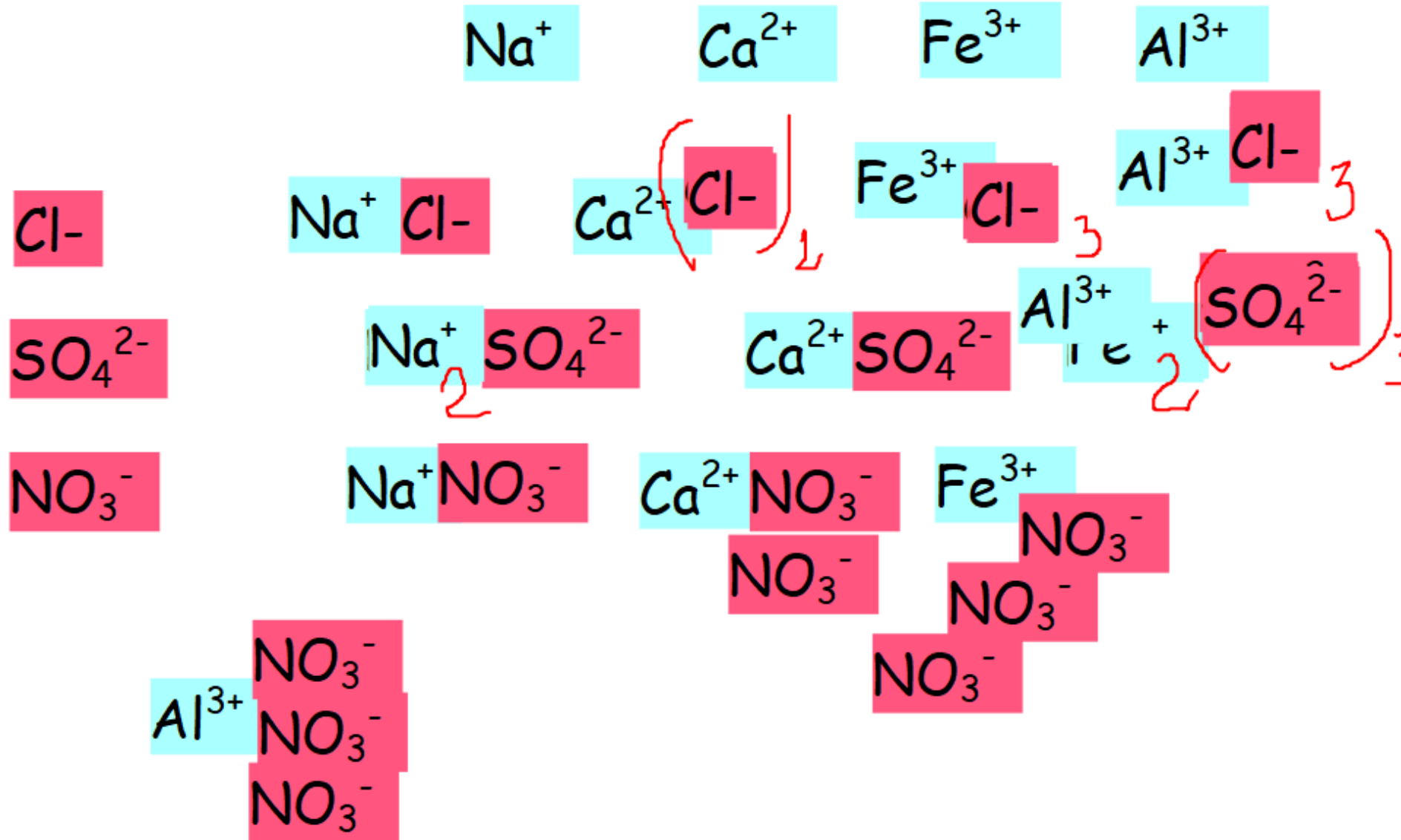
$$m_{\text{KOH}} = 15 \text{ g}$$

$$m_{\text{sāls}} = ? \text{ g}$$

$$112 \text{ g}$$

$$174 \text{ g}$$

Sāļu formulu sastādīšana



Saites uz resursiem

<https://www.youtube.com/watch?v=QjLNjc9izEw>

<https://www.youtube.com/watch?v=x5crflmxUz0>



Projekts Nr. 8.3.1.1/16/I/002 Kompetenču pieeja mācību saturā



Valsts izglītības satura centrs

NACIONĀLAIS
ATTĪSTĪBAS
PLĀNS 2020



EIROPAS SAVIENĪBA

Eiropas Sociālais
fonds

IEGULDĪJUMS TAVĀ NĀKOTNĒ