Міністерство освіти і науки України Національний технічний університет України «Київський політехнічний інститут ім. І. Сікорського»

Кафедра інженерії програмного забезпечення в енергетиці

Практична робота № 2 з курсу: «Основи Веб-програмування»

Виконав:

студент 2-го курсу, групи ТВ-33

Іванов Едуард Костянтинович

Посилання на GitHub репозиторій:

https://github.com/EduarddIvanov/WEB/tree/main/PW%232

Перевірив:

Недашківський О.Л.

ПРАКТИЧНА РОБОТА № 2 Варіант 0

Теоретичний матеріал

Валовий викид j-ї забруднювальної речовини Ej, т, що надходить у атмосферу з димовими газами енергетичної установки за проміжок часу P, визначається як сума валових викидів цієї речовини під час спалювання різних видів палива, у тому числі під час їх одночасного спільного спалювання:

$$E_j = \sum_i E_{ji} = 10^{-6} \sum_i k_{ji} B_i (Q_i^r)_i$$
, (2.1)

де: E_{ji} – валовий викид j-ї забруднювальної речовини під час спалювання i-го палива за проміжок часу P, τ ;

 k_{ji} – показник емісії j-ї забруднювальної речовини для i-го палива, г/ГДж;

 B_i – витрата i-го палива за проміжок часу P, т;

 $(Q^{r}_{i})_{i}$ – нижча робоча теплота згоряння i-го палива, МДж/кг.

Показник емісії речовини у вигляді суспендованих твердих частинок (далі – твердих частинок) визначається як специфічний і розраховується за формулами:

де: k_{ms} – показник емісії твердих частинок, г/ГДж;

 $Q^{r_{i}}$ – нижча робоча теплота згоряння палива, МДж/кг;

 A^{r} – масовий вміст золи в паливі на робочу масу, %;

авин – частка золи, яка виходить з котла у вигляді леткої золи;

Qc – теплота згоряння вуглецю до CO_2 , яка дорівнює 32,68 МДж/кг;

 q_4 – втрати тепла, пов'язані з механічним недопалом палива, %;

ηзу – ефективність очищення димових газів від твердих частинок;

 $\Gamma_{\text{вин}}$ — масовий вміст горючих речовин у викидах твердих частинок, %;

 k_{meS} – показник емісії твердих продуктів взаємодії сорбенту та оксидів сірки і твердих частинок сорбенту, г/ГДж. [7].

Вміст золи A'в паливі та горючих у викиді твердих частинок $\Gamma_{\text{вин}}$ визначаються при проведенні технічного аналізу за ГОСТ 11022-95 (ISO 1171-81) палива і леткої золи, яка виходить з енергетичної установки, відповідно.

Зола палива виходить з енергетичної установки у вигляді леткої золи (виносу) та або донної золи (шлаку). Частка золи, яка виноситься з енергетичної установки у вигляді леткої золи, авин залежить від технології спалювання палива і визначається за даними останніх випробувань енергетичної установки, а за їх відсутності — за паспортними даними. За відсутності таких даних значення авин приймаються згідно з таблицею 2.1.

Таблиця 2.1. Частка леткої золи $a_{\text{вин}}$ при різних технологіях спалювання палива [1]

Котел	Вугілля	Мазут
3 твердим (сухим) шлаковидаленням	0,95	1,00
Відкрита топка з рідким шлаковидаленням	0,80	1,00
Напіввідкрита топка з рідким шлаковидаленням	0,70	1,00
Двокамерна топка: з вертикальним передтопком горизонтальна циклонна	0,55 0,30 0,15	1,00 1,00 1,00
3 циркулюючим киплячим шаром	0,50	-
3 бульбашковим киплячим шаром	0,20	-
3 нерухомим шаром	0,15	-

Значення ефективності очищення димових газів від твердих частинок η_{3} визначається за результатами останніх випробувань золоуловлювальної установки або за її паспортними даними. Ефективність золоуловлювальної установки визначається як різниця між одиницею та відношенням масових концентрацій твердих частинок після і до золоуловлювальної установки.

При використанні сорбенту для зв'язування оксидів сірки в топці котла (наприклад, за технологіями спалювання палива в киплячому шарі) чи при застосуванні технологій сухого або напівсухого зв'язування сірки утворюються тверді частинки сульфату та сульфіту і невикористаного сорбенту. Показник емісії твердих частинок невикористаного в енергетичній установці сорбенту та утворених сульфатів і сульфітів k_{mes} , $r/\Gamma Дж$, розраховується за формулою:

(2.4)

де: Q^r_i – нижча робоча теплота згоряння палива, МДж/кг;

 S_r – масовий вміст сірки в паливі на робочу масу, %;

авин — частка золи, яка виходить з котла у вигляді леткої золи;

 μ_{npoo} — молекулярна маса твердого продукту взаємодії сорбенту та оксидів сірки, кг/кмоль;

 $\mu cop \delta$ — молекулярна маса сорбенту, кг/кмоль;

 μs – молекулярна маса сірки, яка дорівнює 32 кг/кмоль;

m — мольне відношення активного хімічного елементу сорбенту та сірки (таблиця 2.2); η *I* — ефективність зв'язування сірки сорбентом у топці або при застосуванні сухих та напівсухих методів десульфуризації димових газів (таблиці 2.2 і 2.3);

 η_{3y} – ефективність очистки димових газів від твердих частинок.

Таблиця 2.2. Ефективність зв'язування оксидів сірки золою або сорбентом у топці [1]

Технологія спалювання	ηι	Примітка
Факельне спалювання вугілля в котлах з рідким шлаковидаленням	0,05	Зв'язування золою палива
Факельне спалювання вугілля в котлах з твердим шлаковидаленням	0,10	Зв'язування золою палива
Факельне спалювання мазуту в котлах	0,02	Зв'язування золою палива
Спалювання в киплячому шарі	0,95	Зв'язування сорбентом у котлі при мольному відношенні $Ca/S m = 2,5$

Таблиця 2.3. Ефективність та коефіцієнт роботи сіркоочисної установки. [1]

Технологія десульфуризації димових газів	Параметри сіркоочисної установки	
	ηπ	β
Мокре очищення – у скрубері з використанням вапняку (вапна) або доломіту з одержанням гіпсу	0,95	0,99
Мокре очищення – процес Веллмана-Лорда з використанням солей натрію	0,97	0,99
Мокре очищення – процес Вальтера з використанням аміачної води	0,88	0,99

Завдання:

Написати веб калькулятор для розрахунку валових викидів шкідливих речовин у вигляді суспендованих твердих частинок при спалювання вугілля, мазуту та природного газуу якщо розглядається:

Енергоблок з котлом, призначеним для факельного спалювання вугілля з високим вмістом летких, типу газового або довгополуменевого, з рідким шлаковидаленням. Номінальна паропродуктивність котла енергоблока становить 950 т/год, а середня фактична паропродуктивність — 760 т/год. На ньому застосовується ступенева подача повітря та рециркуляція димових газів. Пароперегрівачі котла очищуються при зупинці блока. Для уловлювання твердих частинок використовується електростатичний фільтр типу ЕГА з ефективністю золовловлення 0,985.

Установки для очищення димових газів від оксидів азоту та сірки відсутні.

За звітний період використовувалось таке паливо:

- донецьке газове вугілля марки ГР 1.096.363 т;
- високосірчистий мазут марки 40 70.945 т;
- природний газ із газопроводу Уренгой-Ужгород 84762 тис. M^3 .

За даними елементного та технічного аналізу склад робочої маси вугілля наступний, %:

- вуглець (C^r) 52,49;
- водень $(H^r) 3,50$;
- кисень (O^r) 4,99;
- a3ot (N^r) 0,97;
- сірка $(S^r) 2,85$;
- зола (A^r) 25,20;
- волога $(W^r) 10,00$;

- леткі речовини (Vr) – 25,92.

Нижча теплота згоряння робочої маси вугілля становить 20,47 МДж/кг. Технічний аналіз уловленої золи та шлаку показав, що масовий вміст горючих речовин у леткій золі $\Gamma_{\text{вин}}$ дорівнює 1,5 %, а в шлаці $\Gamma_{\text{ил}}$ – 0,5 %.

За даними таблиці А.3 (додаток А) склад горючої маси мазуту настудний, %:

- вуглець 85,50;
- водень 11.20;
- кисень та азот 0,80;
- cip $\kappa a 2,50$;
- нижча теплота згоряння горючої маси мазуту дорівнює 40,40 МДж/кг;
- вологість робочої маси палива 2,00 %;
- зольність сухої маси − 0,15 %;
- вміст ванадію (V) 333,3 мг/кг (= 2222.0,15).

За даними таблиці A.3 (додаток A) об'ємний склад сухої маси природного газу становить, %:

- метан (CH₄) – 98,90;

```
- етан (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>) – 0,12;
```

- пропан (C₃H₈) 0,011;
- бутан (С4Н10) 0,01;
- вуглекислий газ (CO₂) 0,06;
- a3oT (N_2) 0,90;
- об'ємна нижча теплота згоряння газу дорівнює 33,08 МДж/м³;
- густина − 0,723 кг/м³ при нормальних умовах.

Хід виконання:

1. Відображення інтерфейсу

<body>

<h1>Калькулятор валових викидів шкідливих речовин</h1>

Цей калькулятор розраховує валові викиди шкідливих речовин у вигляді суспендованих твердих частинок при спалюванні вугілля, мазуту та природного газу.

<div class="container">

4

```
<div class="fuel-section">
  <h2>Введення маси палива</h2>
  <div class="input-group">
    <label for="coal-amount">Кількість вугілля (т):</label>
    <input type="number" id="coal-amount" value="1096363">
  </div>
  <div class="input-group">
    <label for="mazut-amount">Кількість мазуту (т):</label>
    <input type="number" id="mazut-amount" value="70945">
  </div>
  <div class="input-group">
    <label for="gas-amount">Кількість газу (тис. м³):</label>
    <input type="number" id="gas-amount" value="84762">
  </div>
</div>
<br/>
<br/>
button onclick="calculateEmissions()">Розрахувати</br/>/button>
<div class="results" id="results">
  <h2>Результати розрахунків</h2>
```

```
<thead>
 >
  Паливо
 Показник емісії (г/ГДж)
 Валовий викид (т)
 </thead>
>
 Byгілля
 -
 -
 Ma3yT
 -
 -
 >
 <td>Природний газ</td>
 -
 -
```

```
<strong>Загальний викид</strong>

<strong>-</strong>
```

2. Введення та перевірка даних

Користувач вводить значення компонентів палива у відповідні поля введення. При натисканні кнопки "Розрахувати" викликається відповідна функція:

```
const B_coal = parseFloat(document.getElementById("coal-amount").value);
const B_mazut = parseFloat(document.getElementById("mazut-amount").value);
const B_gas = parseFloat(document.getElementById("gas-amount").value);
```

3. Виконання розрахунків та виведення результатів

```
const E_coal = 1e-6 * k_tv_coal * Qr_coal * B_coal;
const E_mazut = 1e-6 * k_tv_mazut * Qr_mazut * B_mazut;
const E_gas = 1e-6 * k_tv_gas * Qr_gas * B_gas * 1000 * 0.723;
```

Результат виконання на контрольному прикладі:

Введення маси палива Кількість вугілля (т): 1096363 Кількість мазуту (т): 70945 Кількість газу (тис. м³):

Результати розрахунків			
Паливо	Показник емісії (г/ГДж)	Валовий викид (т)	
Вугілля	150.00	3366.38	
Мазут	0.57	1.60	
Природний газ	0.000	0.00	
Загальний викид	-	3367.98	

Результат виконання за варіантом:

Введення маси палива Кількість вугілля (т): 322975,77 Кількість мазуту (т): 220344,40 Кількість газу (тис. м²):

240675,00

Результати розрахунків			
Паливо	Показник емісії (г/ГДж)	Валовий викид (т)	
Вугілля	150.00	991.70	
Мазут	0.57	4.96	
Природний газ	0.000	0.00	
Загальний викид	-	996.66	

ВИСНОВОК

У межах даної практичної роботи було розроблено веб-калькулятор для розрахунку палива. У процесі виконання роботи було створено зручний веб-інтерфейс, передбачено валідацію вхідних даних для коректного проведення розрахунків, а також реалізовано функції для обчислення коефіцієнтів переходу між різними типами маси палива та визначення теплоти згоряння. Отримані результати було перевірено на контрольних прикладах, що підтвердило правильність реалізованих алгоритмів. Веб-калькулятор може бути корисним для аналізу характеристик палива та застосування в енергетичних розрахунках.